## PCT

#### 国際事務局



## 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

JP.

(51) 国際特許分類 5 C07D 215/00, 215/00, 235/00 C07D 239/72, 239/84, 239/94 C07D 239/95, A61K 31/47 A61K 31/505

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)

高瀬保孝(TAKASE, Yasutaka)[JP/JP]

遊辺信久(WATANABE, Nobuhisa)(JP/JP)

松井 鼓(MATSUI, Makoto)[JP/JP]

生田博憲(IKUTA, Hironori)[JP/JP]

木村禎治(KIMURA, Teiji)[JP/JP]

佐伯隆生(SAEKI, Takao)[JP/JP]

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

エーザイ株式会社(EISAI CO., LTD.)[JP/JP]

〒112-88 東京都文京区小石川4丁目6番10号 Tokyo, (JP)

〒305 茨城県つくは市泰日4-19-13 エーザイ紫山寮308

〒305 茨城県つくは市天久保2-23-5 メゾン学園105

〒466 愛知県名古屋市昭和区山里町69番地 Aichi, (JP)

〒305 茨城県つくば市梅園2-16-1 ルンピーニ梅園604

〒300-12 茨城県牛久市栄町2-35-12 Ibaraki. (JP)

(11) 国際公開番号

WO 93/07124

(43) 国際公開日

1993年4月15日(15.04.1993)

(21)国際出願番号 (22) 国際出願日

PCT/JP92/01258

**A1** 

1992年9月30日(30.09.92)

(30) 優先権データ

(72)発明者;および

Ibaraki, (JP)

Ibaraki, (JP)

Ibaraki, (JP)

特顯平3/320853

1991年9月30日(30.09.91)

足立秀之(ADAOHI, Hideyuki)[JP/JP]

〒300-03 茨城県稲敷郡阿見町中央7-7-18 Ibaraki, (JP)

徳村忠一(TOKUMURA, Tadakazu)[JP/JP]

〒300 茨城県土浦市桜ヶ丘町32-5 Ibaraki, (JP)

餅田久利(MOCHIDA, Hisatoshi)[JP/JP]

〒483 愛知県江南市藤ケ丘7-1-2 江南団地216-106

Aichi. (JP)

秋田靖典(AKITA, Yasunori)[JP/JP]

〒300-24 茨城県筑波郡谷和原村下小目122 Ibaraki, (JP)

左右田茂(SOUDA, Shigeru)[JP/JP]

〒300-12 茨城原牛久市牛久町1687-21 Ibaraki, (JP)

弁理士 古谷 磬,外(FURUYA, Kaoru et al.) 〒103 東京都中央区日本橋堀留町1-8-11 日本橋TMヒル

Tokvo. (JP)

(81) 指定国

AT(欧州特許), AU, BE(欧州特許), OA, OH(欧州特許),

DE(欧州特許), DK(欧州特許), ES(欧州特許), FI.

FR(欧州特許), GB(欧州特許), GR(欧州特許), HU,

IE(欧州特許), IT(欧州特許), JP, KR, LU(欧州特許),

NL(欧州特許)。NO. RU. SE(欧州特許)。US.

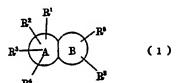
添付公開書類

国際調査報告書

(54) Title: NITROGENOUS HETEROCYCLIC COMPOUND

〒302-01 茨城県北相馬郡守谷町松前台2-9-6 Ibaraki, (JP)

(54) 発明の名称 含窒素複素瑕化合物

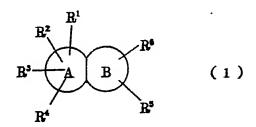


(57) Abstract

A nitrogenous heterocyclic compound represented by general formula (I) or a pharmacologically acceptable salt thereof. efficacious in treating various ischemic cardiac diseases, wherein ring A represents a benzene, pyridine or cyclohexane ring; ring B represents a pyridine, pyrimidine or imidazole ring; R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> represent each hydrogen, halogen, lower alkoxy, etc.; R<sup>5</sup> represents -NR<sup>11</sup>R<sup>12</sup> (wherein R<sup>11</sup> and R<sup>12</sup> represent each hydrogen, lower alkyl, etc.), etc.; and R<sup>6</sup> represents (a) (wherein R<sup>11</sup> and R<sup>12</sup> represents (b) (wherein R<sup>11</sup> and R<sup>12</sup> represents (c) (wherein R<sup>12</sup> and R<sup>12</sup> represents (c) (wherein R<sup>13</sup> and R<sup>12</sup> represents (c) (wherein R<sup>13</sup> and R<sup>13</sup> and R<sup>14</sup> and R<sup>14</sup> and R<sup>15</sup> an ein R<sup>19</sup> represents hydrogen, lower alkyl, etc.; R<sup>20</sup>, R<sup>21</sup> and R<sup>22</sup> represent each hydrogen, halogen, hydroxy, etc.; and r represents an integer of 0.1 to 8), etc.

(57) 要約

種々の虚血性心疾患などに有効な、下記式(1)で表される含窒 素複素環化合物またはその薬理学的に許容できる塩を提供する。



[式(1)中、環Aはベンゼン環、ピリジン環又はシクロヘキサン環、環Bはピリジン環、ピリミジン環又はイミダソール環を意味する。 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$  及び $R^4$  は水素原子、ヘロゲン原子、低級アルコキシ基等の基を意味し、 $R^3$  は式 $-NR^{11}$   $R^{12}$ (式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  は水素原子、低級アルキル基等の基を意味する。)で示される基等

の基、 $R^{0}$  は式  $-N-(CH_{2})$  r-  $R^{20}$  (式中、 $R^{10}$  は水

素原子、低級アルキル基等的基、R<sup>20</sup>、R<sup>21</sup>、R<sup>22</sup> は水素原子、ヘロケン原子、水酸基等的基を意味する。 rは 0 又は 1 ~8 の整数を意味する。) で示される基等を意味する。〕

#### 情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出願のハンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

AT オーストトー BB オースストトー BB ストー サーススペーー BF ファ ソ BG マーマー BG ファー BG ファー CA サーフー CA サーフー CF サーフー CG スコカチ・チーア CC エース・ファッツ CC スニュッツ CC スニュッツ CC スニュッツ CC スニュークン CC スコカチ・チーアフス TE S フィー ES アフス

## 明 細 書

#### 含窒素複素環化合物

#### 〔産業上の利用分野〕

本発明は、医薬として優れた作用を有する含窒素複素環化合物に関する。 (発明の背景及び先行技術)

虚血性心疾患の1つである狭心症は、これまで高齢者に多い疾患として知られてきた。その治療剤としては、硝酸及び亜硝酸化合物、カルシウム拮抗剤、 $\beta$  - 遮断剤などが使われてきたが、狭心症治療や心筋梗塞への進展予防にはまだまだ効果が不十分である。さらに最近、生活形態の変化、社会の複雑化に伴うストレスの増大などにより、狭心症患者の年齢の低下、病態の複雑化などがみられるようになり、新しいタイプのより優れた薬剤が渇望されている。

現在使用されている先に挙げた薬剤のうち、硝酸及び亜硝酸化合物の作用は、細胞内セカンドメッセンジャーとして知られているサイクリックヌクレオチドの中のサイクリックGMP(以下cGMPと略す)が関与していると考えられている。cGMPについては血管平滑筋ならびに気管支平滑筋の弛緩作用がよく知られている。これらの薬剤の作用機序は必ずしも明らかではないが、このcGMPの活性はグアニレートシクラーゼを活性化し、cGMP合成を促進することに起因するものと一般に考えられている。しかし、これらの薬剤は、生物学的利用率が低く、比較的作用時間が短い。また、耐性を生じることが報告されており、臨床上問題となっている。

このような実情に鑑み、本発明者等は新しいタイプのより優れた薬剤を開発すべく探索研究に着手した。

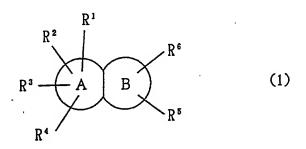
すなわち本発明者らは、cGMPホスホジエステラーゼ(以下cGMP-PD

Eと略す)阻害作用に着目し、これらの作用を有する化合物について長年にわたって鋭意研究を重ねてきた。その結果下記に示す含窒素複素環化合物がこれらの作用を有し、種々の虚血性心疾患などに有効であることを見出し、本発明を完成した。

医薬として有用なキナゾリン誘導体としては、例えば特表平2-502462 号が挙げられるが、本発明化合物とは構造・作用共に異にするものである。

#### (発明の開示)

本発明は、下記一般式(1) で表される含窒素複素環化合物またはその薬理学的 に許容できる塩を提供する。



(式(1) 中、環Aはベンゼン環、ビリジン環又はシクロヘキサン環を意味する。 環Bはビリジン環、ビリミジン環又はイミダゾール環を意味する。

ただし、環Aと環Bは2つの原子を共有して結合しており、その共有する原子は炭素原子でも窒素原子でもよい。

なお、環Aがピリジン環の場合であって、このピリジン環の窒素原子を環B

が共有して結合している場合以外のときは、環Aは

R<sup>1</sup> R<sup>2</sup> で示される

ものとする。

R¹、R²、R³及びR⁴は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、ハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよいシクロアル

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

キル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基、ニトロ基、シアノ基、(a)

アシルアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、式 $-S-R^7$ (式中、 $R^1$ は低級アルキル基を意味し、nは0又は $1\sim2$ の整数を意味する。)で示される基、又は、式-N  $R^{45}$  (式中、 $R^{45}$ 、 $R^{46}$  は同一又は相異なる水素原子あるいは低級アルキル基を意味する。  $R^{45}$ と $R^{46}$  が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基を意味する。また、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ のうちの2つが一緒になってメチレンジオキシ、エチレンジオキシ又はフェニル環を形成してもよい。

R<sup>6</sup>は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、ヒドラジノ基、低級アルキル基、置換されていてもよいシクロアルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルケニル基、ハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシ

(式中、R<sup>23</sup> は水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基又はハイドロキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基、置換されていてもよいヘテロアリール基、置換されていてもよい1,3-ベンズジオキソリル基、置換されていてもよい1,4-ベンズジオキシル基、置換さ

R<sup>6</sup>は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、1,3-ベンズジオキソリルアルキルオキシ基、1,4-ベンズジオキシルアルキルオキシ基、置換されていてもよいフェ

は相異なる水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成

していてもよい。)で示される基、式
$$-N$$
 で示される基、 $R^{16}$   $R^{16}$ 

 $R^{16}$ で示される基(これらの式中、  $R^{16}$ 、  $R^{16}$ は、同一又は相異

なる水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに  $R^{16}$  と  $R^{16}$ は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)、ピペリジン-4-スピロ-2 - ジオキサン-1-イル基、式

-Z-(CH<sub>2</sub>)。-  $R^{4\,8}$  (式中、  $R^{4\,8}$ 、  $R^{4\,9}$  は同一又は相異なる水素原子、

低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、R48とR48は、一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。 Zは

硫黄原子又は酸素原子を意味する。)で示される基、式-N R<sup>50</sup> (式中、

R<sup>50</sup> は水酸基、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、ハイドロキシアルキル基又はカルボ

キシアルキル基を意味する。)で示される基、式 $-N-Y-R^{18}$  〔式中、 $R^{17}$  は水素原子、低級アルキル基、アシル基、低級アルコキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 Yは式 $-(CH_2)_{\mathfrak{q}}$ - (式中、qは0又は $1\sim8$ の整数を意味する)で示される基、

又は式-C-で示される基を意味する。さらに式 $-(CH_2)$ 。で示される基において、qが $1\sim8$ の整数のとき、それぞれの炭素は $1\sim2$ 個の置換基を有していてもよい。 $R^{18}$ は水素原子、水酸基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、アシル基、置換されていてもよいヘテロアリール基又は置換されていてもよいシクロアルキル基を意味する。)で示される基、又は

アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 R<sup>20</sup>、 R<sup>21</sup>、 R<sup>22</sup>は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシル基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノアルキル基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルオキシ基又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、 R<sup>20</sup>、 R<sup>21</sup>、 R<sup>22</sup>のうち2つが一緒になって窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは0又は1~8の整数を意味する。) で示される基を意味する。]

前記一般式(1) で表される含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる 塩の好ましい態様の一つとして、下記一般式(I)で表されるキナゾリン誘導体 又はその薬理学的に許容できる塩が挙げられる。

〔式(I)中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基、シアノ基、ア

シルアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、式-S-R7(式中、R7

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

は低級アルキル基を意味し、nは0又は $1\sim2$ の整数を意味する。)で示される基を意味する。また、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ のうちの2つが一緒になってメチレンジオキシ、エチレンジオキシ又はフェニル環を形成してもよい。

R<sup>5</sup>は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、ヒドラジノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルケニル基、ハイドロキシアルキル

(0)<sub>m</sub>

基、保護されていてもよいカルボキシル基、式 $-\ddot{S}-R^8$ (式中、 $R^8$ は低級アルキル基を意味し、mは0又は $1\sim2$ の整数を意味する。)で示される基、式 $-0-R^9$ (式中、 $R^9$ は保護されていてもよいハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はベンジル基を意味する。)で示される

基、式 - (式中、R<sup>23</sup> は水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ

基、ハイドロキシアルキル基又はハイドロキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基、置換されていてもよいヘテロアリール基、置換されていてもよい 1, 3 - ベンズジオキソリル基、置換されていてもよい 1, 4 - ベンズジオキシル基、置換されていてもよい 1, 4 - ベンズジオキシルアルキル基、置換されていてもよい 1, 4 - ベンズジオキシルアルキル基、式 -  $C(R^{24})$  = X (式中、 Xは酸素原子又は式 = N- $R^{10}$  (式中、  $R^{10}$ は水酸基又は保護されていてもよいカルボキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基を意味し、 $R^{24}$ は水素原子又は低級アルキル基を意味する。)で示される基、又は式 -  $NR^{11}R^{12}$ (式中、  $R^{11}$  、  $R^{12}$  は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、ハイドロキシアルキル基、アミノアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、アルキルカルバモイル基、 1, 3 - ベンズオキソリルアルキル基又は 1, 4 - ベンズジオキシルアルキル基を意味する。さらに、  $R^{11}$ と $R^{12}$ 

が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子 を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されてい てもよい。)で示される基を意味する。

R<sup>6</sup>は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、1,3-ベンズジオキソリルアルキルオキシ基、1,4-ベンズジオキシルアルキルオキシ基、置換されていてもよいフェニルアルキルオキシ

低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、R<sup>13</sup>、R<sup>14</sup> は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)で

示される基、式
$$-N$$
 で示される基、式 $-N$  で示される基、 $R^{15}$   $R^{16}$ 

式-N 
$$R^{15}$$
  $R^{15}$   $R^{16}$ で示される基、式-N  $R^{16}$ で示される基(これらの式

中、  $R^{15}$ 、  $R^{16}$ は、水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。 さらに  $R^{15}$ と  $R^{16}$ は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)、ピペリジンー 4 - スピロー $2^{\prime\prime}$  - ジオキサン- 1 -

イル基、 式 $-N-Y-R^{18}$  〔式中、 $R^{17}$  は水素原子、低級アルキル基、アシル基、低級アルコキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 Yは式 $-(CH_2)$ 。 (式中、qは 0

|| | 又は1~8の整数を意味する)で示される基、又は式-C-で示される基を意 味する。さらに式 $-(CH_2)$ 。で示される基において、qが $1\sim8$ の整数のとき、それぞれの炭素は $1\sim2$ 個の置換基を有していてもよい。 $R^{18}$ は水素原子、水酸基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、アシル基、置換され

ていてもよいヘテロアリール基又は式 () で示される基を意味す

$$R^{19}$$
 |  $R^{20}$  る。)で示される基、又は式  $-N^{-1}$  (式中、 $R^{19}$  は水素

原子、低級アルキル基、低級アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。  $R^{20}$ 、  $R^{21}$  、  $R^{22}$ は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノアルキル基、アルキルオキシカルボニルオキシ基又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ のうち 2 つが一緒になって窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは 0 又は 1  $\sim$  8 の整数を意味する。 ) で示される基を意味する。  $\}$ 

また、本発明は、前記含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする、ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な、特にサイクリック-GMPホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の予防・治療剤を提供する。

そのような疾患として、虚血性心疾患、具体的には狭心症、高血圧、心不全及 び喘息が挙げられる。 WO 93/07124 PCT/JP92/01258

さらに、本発明は、治療に有効な量の前記含窒素複素環化合物及び/又はその 薬理学的に許容できる塩と、薬理学的に許容される賦形剤とからなる医薬組成物 を提供する。

そして、本発明は、ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の治療薬を製造するという含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩の用途、及び、ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患に罹患している患者に、含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を、治療に有効な量投与することからなる疾患の治療方法を提供する。

本発明化合物(1) における上記の定義において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、  $R^{8}$ ,  $R^{11}$ ,  $R^{12}$ ,  $R^{13}$ ,  $R^{14}$ ,  $R^{15}$ ,  $R^{16}$ ,  $R^{17}$ ,  $R^{19}$ ,  $R^{20}$ ,  $R^{21}$ ,  $R^{22}$ ,  $R^{23}$ , R<sup>24</sup>、 R<sup>45</sup>、 R<sup>46</sup>、 R<sup>48</sup>、 R<sup>49</sup>、R<sup>50</sup> の定義にみられる低級アルキル基とは、炭 素数1~8の直鎖もしくは分枝状のアルキル基、例えばメチル基、エチル基、プ ロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、 sec-ブチル基、tert-プチル基、ペンチル基(アミル基)、ネオペンチル基、tert-ペンチル基、2-メチルプチル基、3-メチルプチル基、1,2-ジメチルプロピル基、ヘキシル 基、イソヘキシル基、1-メチルペンチル基、2-メチルペンチル基、3-メチ ルペンチル基、2, 2-ジメチルブチル基、2, 3-ジメチルブチル基、3, 3 - ジメチルブチル基、2-エチルブチル基、1,1,2-トリメチルプロピル基、 1, 2, 2-トリメチルプロピル基、1-エチル-1-メチルプロピル基、1-エチルー2-メチルプロピル基、ヘプチル基、オクチル基などを意味する。これ らのうち好ましい基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロビル 基などを挙げることができる。これらのうち特に好ましい基としては、メチル基、 エチル基を挙げることができる。

また、これら低級アルキル基は、末端の炭素原子がスルホン酸基( $-S0_3H$ ) や式  $-0N0_2$  で示される基で置換されていてもよい。さらに、スルホン酸基は、式  $-S0_3Na$ 、式 $-S0_3K$  で示される基のような塩を形成していてもよい。

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ および $R^4$ の定義にみられるハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキル基とは、上記低級アルキル基の水素原子が1 個または2 個以上ハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキル基を意味する。

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、  $R^{13}$ 、  $R^{14}$ 、  $R^{15}$ 、  $R^{16}$ 、  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ 、  $R^{23}$ 、  $R^{48}$  、  $R^{49}$  、  $R^{50}$  の定義の中にみられる低級アルコキシ基とは、炭素数  $1 \sim 8$  の 直鎖もしくは分枝状のアルコキシ基、例えばメトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-プトキシ基、イソプトキシ基、 sec-プトキシ基、tert-プトキシ基、2-メチルプトキシ基、2, 3-ジメチルプトキシ基、ヘキシルオキシ基などを意味する。これらのうち好ましい基としては、メトキシ基、エトキシ基などを挙げることができる。

 $R^5$ 、 $R^6$ 、  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ の定義にみられる低級アルケニル基とは、上記低級アルキル基から誘導される基、例えばエチレン基、プロピレン基、ブヂレン基、イソブチレン基などを挙げることができる。

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、  $R^{11}$ 、  $R^{12}$ 、  $R^{17}$ 、  $R^{19}$ 、 $R^{23}$  、  $R^{50}$  の定義にみられる ハイドロキシアルキル基とは、上記の低級アルキル基から誘導される基を意味する。

R®の定義において、保護されていてもよいハイドロキシアルキル基とは、ハイドロキシアルキルにおける水酸基が、例えばニトロ基で保護された基である場合や、メチル基、エチル基など上記に掲げた低級アルキル基で保護された基である場合や、アセチル基、プロピオニル基、ブチロイル基、ピバロイル基、ニコチノイル基などのアシル基で保護された基である場合や、その他cGMP-PDE阻害活性を有すると思われる基で保護された基である場合が挙げられる。また、こ

れらの保護基は生体内ではずれて又はそのままで薬効を発揮する。

R<sup>17</sup>、R<sup>18</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>20</sup>、R<sup>21</sup>、R<sup>22</sup>の定義にみられるアシル基とは、脂肪族、 芳香族、複素環から誘導されたアシル基、例えばホルミル基、アセチル基、プロピオニル基、ブチリル基、バレリル基、イソバレリル基、ピバロイル基などの低級アルカノイル基、ベンゾイル基、トルオイル基、ナフトイル基などのアロイル基、フロイル基、ニコチノイル基、イソニコチノイル基などのヘテロアロイル基などを挙げることができる。これらのうち好ましくは、ホルミル基、アセチル基、ベンゾイル基などを挙げることができる。

R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>18</sup>、R<sup>50</sup>の定義においてカルボキシル基の保護基とし ては、メチル、エチル、 t ープチルなどの低級アルキル基; p ーメトキシベンジ ル、p-ニトロベンジル、3, 4-ジメトキシベンジル、ジフェニルメチル、ト リチル、フェネチルなどの置換基を有していても良いフェニル基で置換された低 ′級アルキル基;2,2,2-トリクロロエチル、2-ヨードエチルなどのハロゲ ン化低級アルキル基;ピバロイルオキシメチル、アセトキシメチル、プロピオニ ルオキシメチル、ブチリルオキシメチル、バレリルオキシメチル、1-アセトキ シエチル、2-アセトキシエチル、1-ピバロイルオキシエチル、2-ピパロイ ルオキシエチルなどの低級アルカノイルオキシ低級アルキル基:パルミトイルオ キシエチル、ヘプタデカノイルオキシメチル、1-パルミトイルオキシエチルな どの高級アルカノイルオキシ低級アルキル基;メトキシカルボニルオキシメチル、 1-プトキカルボニルオキシエチル、1-(イソプロポキシカルボニルオキシ) エチル等の低級アルコキシカルボニルオキシ低級アルキル基;カルボキシメチル、 2-カルボキシエチル等のカルボキシ低級アルキル基:3-フタリジル等の複素 環基;4-グリシルオキシベンゾイルオキシメチル、4-〔N-(t-プトキシ カルボニル)グリシルオキシ)ベンソイルオキシメチル等の置換基を有していて も良いベンゾイルオキシ低級アルキル基; (5-メチルー2-オキソー1, 3ジオキソレンー4ーイル)メチル等の(置換ジオキソレン)低級アルキル基;1 ーシクロヘキシルアセチルオキシエチル等のシクロアルキル置換低級アルカノイルオキシ低級アルキル基、1ーシクロヘキシルオキシカルボニルオキシエチル等のシクロアルキルオキシカルボニルオキシ低級アルキル基などが挙げられる。

更に、種々の酸アミドとなっていても良いが、生体内で分解してカルボキシル 基になりうる保護基であればいかなるものでも良い。これらの保護基は、生体内 ではずれて又はそのままで薬効を発揮する。

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^{18}$  の定義にみられる置換されていてもよいシクロアルキル基とは、炭素数  $3\sim 8$  のものを意味するが、好ましくは炭素数  $3\sim 6$  のものである。

 $R^5$ 、 $R^{18}$  、 $R^{20}$  、 $R^{21}$  および $R^{22}$  の定義にみられる置換されていてもよいヘテロアリール基においてヘテロアリールとは、ヘテロ原子として $1\sim2$  個の酸素原子、窒素原子または硫黄原子を含んだ $5\sim7$  員環の単環基または縮合ヘテロ環基をいい、例えばフリル基、ピリジル基、チエニル基、イミダゾリル基、キナゾリル基、ベンゾイミダゾリル基などが挙げられる。

R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>の定義にみられる置換されていてもよいヘテロアリールアルキル基においてヘテロアリールとは、上記のヘテロアリール基と同様の意味を有する。また、この場合のアルキル基とは、上記低級アルキル基と同様の意味を有する。

R<sup>11</sup>, R<sup>12</sup>及び R<sup>45</sup>, R<sup>46</sup>の定義に見られる「R<sup>11</sup>(<sup>45</sup>) とR<sup>12</sup>(<sup>46</sup>) が結合している 窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成 することができる」とは、具体的に例を挙げれば、ピペリジノ基、ピペラジノ基、モルホリノ基などを意味する。さらにこの環に置換しうる置換基としては、水酸 基;塩素原子、フッ素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハロゲン原子;メチル、エチル、tープチルなどの低級アルキル基;メトキシ、エトキシ、tープトキシ などの低級アルコキシ基;シアノ基;保護されていてもよいカルボキシル基;ヒ

ドロキシアルキル基:カルボキシアルキル基:テトラゾリル基などのヘテロアリール基などを挙げることができる。これら置換基は、上記環に1~2個有することができる。

また、 $R^5$ ,  $R^{18}$ ,  $R^{20}$ ,  $R^{21}$ ,  $R^{22}$ の定義に見られる「置換されていてもよいへテロアリール基」、 $R^6$ の定義にみられる「置換されていてもよいフェニルアルキルオキシ基」、 $R^5$ の定義にみられる「置換されていてもよい1,3 -ベンズジオキソリル基、置換されていてもよい1,4 -ベンズジオキシル基、置換されていてもよい1,4 -ベンズジオキソリルアルキル基、置換されていてもよい1,4 -ベンズジオキソリルアルキル基」、 $R^6$ の定義にみられる「置換されていてもよいベンジル基」、 $R^{11}$  、 $R^{12}$  の定義にみられる「置換されていてもよいベンジル基」において、置換基としては、例えば、水酸基:ニトロ基;塩素原子、フッ素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハロゲン原子;メチル、エチル、tープチルなどの低級アルキル基;メトキシ、エトキシ、tープトキシなどの低級アルコキシ基;保護されていてもよいカルボキシル基;ヒドロキシアルキル基;カルボキシアルキル基;テトラブリル基などを挙げることができる。

更に Yの定義にみられる「式-( $CH_2$ )。-で示される基において、q が  $1 \sim 8$  の整数のとき、それぞれの炭素は  $1 \sim 2$  個の置換基を有していてもよい。」において、置換基とは、上記の置換基と同様の意味を有する。

R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、 R<sup>20</sup>、 R<sup>21</sup>、R<sup>22</sup> の定義においてアシルアミノ基とは、上記のアシル基がアミノ基の窒素原子に結合した基、すなわちモノ置換-アシルアミノ基、ジ置換のアシルアミノ基を意味するが、モノ置換のアシルアミノ基が好ましい。

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、 $R^{22}$  、 $R^{50}$  の定義においてハロゲン原子とは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などを意味する。

 $R^5$ 、 $R^8$ 、  $R^{10}$ 、  $R^{11}$ 、  $R^{12}$ 、  $R^{17}$ 、  $R^{18}$  の定義において保護されていてもよい

カルボキシアルキル基とは、上記カルボキシル基の保護基によって保護されていてもよいカルボキシアルキル基を意味する。また、このカルボキシアルキルにおけるカルボキシ基は上記低級アルキル基のいずれかの炭素原子に1~2個結合していてよいものとする。

R<sup>5</sup>の定義において保護されていてもよいカルボキシアルケニル基とは、上記カルボキシル基の保護基によって保護されていてもよいカルボキシアルケニル基を意味する。また、このカルボキシアルケニルにおけるカルボキシル基は、上記低級アルケニル基のいずれかの炭素原子に1~2個結合していてよいものとする。

 $R^{17}$ 、 $R^{19}$ 、 $R^{20}$ 、 $R^{21}$ 、 $R^{22}$  の定義において低級アルコキシアルキル基とは、上記の低級アルキル基より誘導される基、例えばメトキシメチル基、メトキシエチル基、メトキシブチル基、エトキシエチル基などを挙げることができる。

R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup> の定義においてアミノアルキル基とは、上記の低級アルキル基を構成しているいずれかの炭素原子にアミノ基が置換している基を意味する。

R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup> の定義においてアルキルカルバモイル基とは、上記低級アルキル基より誘導される基を意味する。

R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>の定義にみられる保護されていてもよいカルボキシアルキルカルバモイル基とは、上記アルキルカルバモイル基のアルキルのいずれかの炭素に保護されていてもよいカルボキシが結合しているものを意味する。

 $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$  の定義においてアルキルスルホニルアミノ基とは、上記低級アルキル基より誘導される基を意味する。

 $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$  の定義にみられるヒドロキシイミノアルキル基とは、上記低級アルキル基のいずれかの炭素原子にヒドロキシイミノ基が結合したものをいう。

R<sup>20</sup>、R<sup>21</sup>、R<sup>22</sup> の定義にみられるアルキルオキシカルボニルアミノ基とは、 上記低級アルキル基から誘導されたアルキルオキシカルボニルがアミノ基の窒素 原子にモノあるいはジ置換したものをいうが、モノ置換のアルキルオキシカルボ ニルアミノ基の方が好ましい。

R<sup>20</sup>、 R<sup>21</sup>、R<sup>22</sup> の定義にみられるアルキルオキシカルボニルオキシ基とは、 上記低級アルキル基から誘導されたアルキルオキシカルボニルが酸素原子に結合 している基を意味する。

R<sup>23</sup>の定義にみられるハイドロキシアルキルオキシ基とは、上記ハイドロキシアルキル基より誘導される基を意味する。

本発明化合物群は、環Aと環Bが一緒になって、2環性の、又は環Aの置換基のうちの2つが一緒になって環を形成する場合には3環以上の環部を形成するものであるが、これらの中で好ましいものは以下のものである。

この中でもさらに好ましいものは、a)、b)、c)、e)を挙げることができ、更に 好ましくはa)、b)、c)を挙げることができる。最も好ましいのはa)である。

薬理学的に許容できる塩とは、例えば塩酸塩、臭化水素酸塩、硫酸塩、燐酸塩 等の無機酸塩、例えば酢酸塩、マレイン酸塩、酒石酸塩、メタンスルホン酸塩、 ベンゼンスルホン酸塩、トルエンスルホン酸塩等の有機酸塩、又は例えばアルギ ニン、アスパラギン酸、グルタミン酸等のアミノ酸との塩などを挙げることができる。更に化合物によってはNa、K、Ca、Mg等の金属塩をとることがあり、本発明の薬理学的に許容できる塩に包含される。

また、本発明化合物群は置換基の種類や組み合わせなどによって、シス体、トランス体などの幾何異性体や、d体、1体などの光学異性体等の各種異性体をとり得るが、いずれの異性体も本発明化合物群に包含されることは言うまでもない。

本発明の理解を容易にするために、本発明の好ましい化合物群の一例を具体的に示すが、これらは本発明の化合物を限定するものではないことは言うまでもない。

最も好ましい化合物群を具体的に示すと、下記の一般式(A) で表される化合物 及びその薬理学的に許容できる塩である。

〔一般式(A) において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^{11}$  、 $R^{12}$  、 $R^{19}$  、 $R^{20}$  、 $R^{21}$  、 $R^{22}$  およびr は一般式(1) におけるこれら各々と同様の意味を有する。〕

R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>およびR<sup>4</sup>としては、同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子又は シアノ基が好ましく、その中でもさらに好ましくは水素原子、シアノ基、塩素原 子である。

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ の好ましい組み合わせは、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ のいずれか 1 つがシアノ基又は塩素原子であり、残りの 3 つが水素原子である場合であり、その中でも $R^2$ がシアノ基又は塩素原子であり、 $R^1$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ が水素原子である場合が最も好ましい。

 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基である場合が好ましく、また、これらの中でも水素原子、メチル基、3-カルボキシプロピル基が好ましい。

更に最も好ましい R<sup>11</sup>とR<sup>12</sup> は、結合している窒素原子と一緒になって置換されていてもよい環を形成する場合であり、この中でもピペリジン環が最も好ましい。まこ、この環は低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護されていてもよいカルボキシル基、水酸基、ハロゲン原子、ヒドロキシアルキル基、カルボキシアルキル基などの置換基で置換されているとさらに好ましく、この中でも特に好ましくは、保護されていてもよいカルボキシル基である。

R<sup>1</sup><sup>8</sup> は水素原子又はメチル基、エチル基などの低級アルキル基が好ましいが、 特に水素原子が好ましい。

rは0、1または2が好ましく、1が最も好ましい。

 $R^{20}$ 、 $R^{21}$  及び $R^{22}$  は、水素原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハロゲン原子、又は  $R^{20}$ 、 $R^{21}$  もしくは $R^{22}$  のうち 2 つが一緒になってメチレンジオキシもしくはエチレンジオキシを形成するものが好ましい。

## (製造方法)

以下に本発明化合物の代表的な製造方法を示す。

以下においては、主にキナゾリン骨格を有する化合物について説明するが、環 部がその他の骨格の場合にも、同様に適用できる。

# 製造方法1

一般式(I)において、R<sup>5</sup>が水素原子、ハロゲン原子及びキナゾリン骨格に直接炭素原子で結合する基の中から選択される基のとき、以下の方法でも製造することができる。

 $(0)_{m}$ 

オキシ塩化リン 又は オキシ塩化リン+五塩化リン/加熱

(一連の式中、 $R^5$ . は前記 $R^5$ において、水素原子、ハロゲン原子及び前記キナゾリン骨格に直接炭素原子で結合する基から選択される基を示す。 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は前記の意味を有する。)

すなわち、一般式 (II) で表されるキナゾリン誘導体にオキシ塩化リンを作用させるか、五塩化リン存在下オキシ塩化リンを作用させ加熱することにより、一般式(III) で表されるキナゾリン誘導体を得る反応である。

# 製造方法2

一般式(I)において、 $R^5$ が水素原子、ハロゲン原子、 式 $-S-R^8$ (式中、 $R^8$ 、 mは前記の意味を有する)で示される基、式 $-0-R^9$  (式中、 $R^9$ は前記の意味を有する。)で示される基、置換されていてもよいヘテロアリール基、環部に直接炭素原子で結合する基(例えば、低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシル基、置換されていてもよい1, 3-ベンゾジオキソリル基、置換されて

いてもよい 1, 4-ベンゾジオキシル基、置換されていてもよい 1, 3-ベンゾジオキソリルアルキル基及び置換されていてもよい 1, 4-ベンゾジオキシルアルキル基)から選択される基であり、 $R^6$ が前記 $R^6$ の定義から水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基を除いた中から選択される基のとき、以下の方法で得ることができる。

$$R^2$$
  $R^1$   $R^6$   $R^4$   $R^6$   $R^6$   $R^2$   $R^4$   $R^6$   $R^6$   $R^2$   $R^4$   $R^6$   $R^$ 

〔一連の式中、R¹、R²、R°及びR⁴は前記の意味を有する。R⁵。は水素原子、ハ

れる基を意味する。R<sup>6</sup>。は前記R<sup>6</sup>の定義から水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基を除いた中から選択される基を意味する。 Bは脱離基を意味する。 J すなわち、一般式 (IV) で表されるキナゾリン誘導体と一般式 (VI) で表される化合物を縮合させることにより、目的化合物 (V) を得るという方法である。

式中 Eで表される脱離基としては、ハロゲン原子、アルコキシ基が挙げられる。 本方法は必要により、塩基の存在下で反応をすすめることができる。

塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウム等の無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム t ーブトキシド等のアルコキシド類等が挙げられる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用できるが、例として エタノール、イソプロピルアルコール、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムア ミド、ジメチルスルホキシド等を挙げることができる。また、本方法は、場合に よって反応溶媒が存在しなくても反応をすすめることができる。

反応温度は-20℃~ 300℃が好ましい。

## 製造方法3

一般式(I)において、R<sup>5</sup>が前記R<sup>5</sup>の定義から水素原子、ハロゲン原子及びキナゾリン骨格に直接炭素原子で結合する基を除いた中から選択される基であり、R<sup>6</sup>が前記R<sup>6</sup>の定義からハロゲン原子を除いた中から選択される基であるときは、以下の方法で製造することができる。

(一連の式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は前記の意味を有する。 $R^5$ 。は前記 $R^5$ の定義から水素原子、ハロゲン原子及びキナゾリン骨格に直接炭素原子で結合する基を除いた中から選択される基を意味する。

R<sup>6</sup>。は前記R<sup>6</sup>の定義からハロゲン原子を除いた中から選択される基を意味する。

## Fは脱離基を意味する。)

すなわち、一般式(VII) で表される化合物と一般式(IX) で表される化合物を縮合させることにより、目的化合物(VIII)を得るという方法である。

式中 Fで表される脱離基としては、ハロゲン原子、アルキルチオ基などを例と して挙げることができる。

本方法は、必要により塩基の存在下で反応をすすめることができる。

塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウムなどの無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム tーブトキシドなどのアルコキシド類などを挙げることができる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒が使用できるが、例を挙げればエタノール、イソプロパノール、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシドなどを挙げることができる。

反応温度は0℃~ 300℃が好ましい。

#### 製造方法 4

0 || 一般式(I)において、R<sup>5</sup>が式-C-R<sup>24</sup> (式中、R<sup>24</sup> は水素原子、低級アル キル基を意味する。)で示される基のときは、以下の方法でも製造することがで きる。

$$R^2$$
  $R^1$   $R^6$   $R^2$   $R^1$   $R^6$   $R^2$   $R^3$   $R^4$   $R^6$   $R^2$   $R^4$   $R^6$   $R^2$   $R^4$   $R^6$   $R^2$   $R^4$   $R^6$   $R^6$   $R^2$   $R^4$   $R^6$   $R^6$   $R^2$   $R^4$   $R^6$   $R^6$   $R^7$   $R^8$   $R^8$ 

 $(-連の式中、<math>R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 及び $R^6$ は前記の意味を有する。  $R^{24}$ 、 $R^{25}$  は同一又は相異なる水素原子又は低級アルキル基を意味する。)

すなわち、一般式(X)で表される化合物を通常の還元剤や求核試薬により、 直接又は場合によってはアルコール体(XII)を経由して酸化して目的化合物(XI) を得る方法である。

還元剤としては、リチウムアルミニウムハイドライド、水素化ホウ素ナトリウム、ジイソプチルアルミニウムハイドライドなどを挙げることができる。

求核試薬としては、メチルリチウム、メチルマグネシウムプロミド等の低級ア ルキル金属などを挙げることができる。

アルコールを経由した場合の酸化剤としては、重クロム酸カリウム-硫酸、ジメチルスルホキシド-オキザリルクロリド等が挙げられる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。 反応温度は0℃から溶媒の還流温度である。

## 製造方法5

一般式 (I) において、R<sup>5</sup>が式-C=N-OR<sup>10</sup> (式中、 R<sup>10</sup>、R<sup>24</sup> は前記の意 | | R<sup>24</sup>

味を有する。)で示される基のときは、以下の方法でも製造することができる。

(一連の式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁶、R¹⁰及びR²⁴は前記の意味を有する。)
 すなわち、一般式(XI)で表される化合物とヒドロキシアミンを反応させて、
 一般式(XIII)で表される化合物を得る方法である。

反応溶媒は、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。

反応温度は0℃から溶媒の還流温度である。

## 製造方法 6

一般式(
$$I$$
)において、 $R^5$ が式 $-C=C$  (式中、  $R^{24}$ は前記の意味を有  $R^{24}$ 

する。 R<sup>26</sup>は水素原子又は低級アルキル基を意味する。 R<sup>27</sup>は水素原子、低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基を意味する。) で示される基のとき、以下の方法によっても製造することができる。

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} N \xrightarrow{C} Q$$

$$R^{24}$$

$$(Ph0)_{2}PCH \xrightarrow{R^{26}} (XVI) \times Id$$

$$Ph \xrightarrow{Ph} P = C \xrightarrow{R^{26}} (XVII)$$

(一連の式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>6</sup>、 R<sup>24</sup>、 R<sup>26</sup>、R<sup>27</sup> は前記の意味を有する。 Phはフェニル基を意味する。)

すなわち、一般式 (XIV)で表される化合物を一般式(XVI) 又は一般式(XVII)で表される化合物とウィティッヒ反応により反応させ、一般式(XV)で表される化合

物を得る方法である。

反応溶媒は、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。 反応温度は0℃から溶媒の還流温度までである。

#### 製造方法?

一般式(
$$I$$
)において、 $R^5$ が式 $-CH-CH$  $R^{2^6}$  $R^{2^7}$ (式中、 $R^{2^4}$ 、 $R^{2^6}$ 、 $R^{2^7}$ は $R^{2^4}$ 

前記の意味を有する。)で示されるとき、以下の方法でも製造することができる。

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} N$$

$$C = C \xrightarrow{R^{2} 6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} R^{4}$$

$$Pd - C \Rightarrow S \lor l \ddagger Pt$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} N$$

$$CH - CH \xrightarrow{R^{2} 6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} N$$

$$CH - CH \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} N$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} N$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} N$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} 7}$$

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} N$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{4}} N$$

(一連の式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁶、 R²⁴、R²⁶ 及び R²¹は前記の意味を有する。)

すなわち、製造方法 6 で得られた一般式(XV)で表される化合物を還元することによって、目的化合物(XVIII) を得る方法である。

還元は通常の方法、例えばパラジウムー炭素あるいは白金触媒による接触還元

などによって行われる。

反応溶媒は、反応に関与しないあらゆる溶媒が用いられる。

## 製造方法 8

一般式 (I) において、
$$R^6$$
が式  $-N$ -( $CH_2$ )。 $R^{20}$  (式中、 $R^{19}$ 、 $R^{20}$ 、 $R^{19}$ 

 $\mathbb{R}^{21}$  及び $\mathbf{r}$  は前記の意味を有する。)で示される基のときは、以下の方法でも製造することができる。

(一連の式において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、  $R^{19}$ 、  $R^{20}$ 、 $R^{21}$  及びrは前記の意味を有する。)

すなわち、一般式(XIX) で表される化合物を還元して、目的化合物(XX)を得る方法である。

還元は通常の方法、例えばパラジウムー炭素あるいは白金触媒による接触還元 又は鉄、スズを用いた還元などで行われる。

反応溶媒は、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。

## 製造方法 9

一般式(I)において、R<sup>5</sup>が式-O-R<sup>9</sup>'(式中、R<sup>9</sup>'は保護されていてもよいカ ルボキシアルキル基を意味する。)で示される基のとき、以下の方法で製造する ことができる。

## (第一工程)

$$R^2$$
  $R^1$   $R^6$   $R^6$   $R^3$   $R^4$   $R^6$   $R^6$   $R^2$   $R^1$   $R^6$   $R^2$   $R^4$   $R^6$   $R^7$   $R^6$   $R^7$   $R^8$   $R^8$ 

(一連の式において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 及び $R^6$ は前記の意味を有する。 mは 0 又は  $1\sim 2$  の整数を意味する。)

すなわち、一般式(XXI)で表される化合物を通常の方法で酸化して、一般式(XXII)で表される化合物を得る反応である。

酸化剤としては、通常用いられる酸化剤ならばあらゆるものが使用できるが、

例えば六価クロム、ジメチルスルホキシド、オキザリルクロリド等を挙げること ができる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。 反応温度は0℃から溶媒の還流温度までである。

# (第二工程)

$$R^{28}$$
  $P = C - COOR^{30}$  (XXIII)'  $R^{28}$   $P = C - COOR^{30}$   $R^{29}$   $R^{29}$   $R^{29}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{2}$ 

$$\begin{array}{c|c}
R^{2} & R^{6} \\
R^{3} & N \\
\hline
 & N \\
 & O - (CH_{2})_{m} - CH = C - COOR^{30} \\
\hline
 & R^{29}
\end{array}$$
(XXIV)

(一連の式において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^6$ 及び mは前記の意味を有する。 $R^{28}$ 、 $R^{20}$ 、 $R^{30}$  は同一又は相異なる水素原子又は低級アルキル基を意味する。)

すなわち、第一工程で得られた化合物(XXII)にウィティッヒ試薬(XXIII) 又は (XXIII) と反応させて、一般式(XXIV)で表される化合物を得る方法である。

反応溶媒は、反応に関与しないあらゆるものを用いることができる。 反応温度は0℃から溶媒の還流温度までである。

# (第三工程)

$$R^{2}$$
  $R^{1}$   $R^{6}$   $R^{2}$   $R^{4}$   $R^{6}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{4}$   $R^{6}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{4}$   $R^{6}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{4}$   $R^{6}$   $R^{2}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $R^{4}$   $R^{6}$   $R^{2}$   $R^{4}$   $R^{6}$   $R^{$ 

(一連の式において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^6$ 、 $R^{29}$  、 $R^{30}$  及び mは前記の意味を有する。)

すなわち、第二工程で得られた化合物(XXIV)を還元して、目的化合物(XXV)を 得るという方法である。

還元は通常の方法により行われるが、例えばパラジウムー炭素あるいは白金触 媒による接触還元などが挙げられる。

#### 製造方法10

一般式(I)において、
$$R^6$$
が式  $-N$ -( $CH_2$ )。 $R^{20}$  (式中、 $R^{19}$ 、 $R^{20}$ 、 $R^{19}$  (式中、 $R^{19}$ 、 $R^{20}$ 、 $R^{19}$ 

R<sup>2</sup>1 及びr は前記の意味を有する。 R<sup>3</sup>1はアシル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルオキシカルボニル基を意味する。)で示される基のときは、以下の方法でも製造することができる。

(一連の式において、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、 R<sup>18</sup>、 R<sup>20</sup>、R<sup>21</sup> 、R<sup>31</sup> 及びrは 前記の意味を有する。)

すなわち、製造方法8で得られた一般式(XX)で表される化合物を塩基存在下、 通常の方法によるアシル化、スルホニル化又はアルコキシカルボニル化すること により、目的化合物(XXVI)を得る方法である。 アシル化剤としては、酸クロリド、酸無水物、混合酸無水物などのカルボン酸活性体、ジシクロヘキシルカルボジイミドなどの縮合剤等、通常用いられるあらゆるアシル化剤が用いられる。

スルホニル化剤としては、通常用いられるあらゆるスルホニル化剤が使用可能 \*だが、例を挙げれば、低級アルキルスルホニルクロリド、低級アルキルスルホン 酸無水物などである。

アルコキシカルボニル化剤としては、通常用いられるあらゆるアルコキシカルボニル化剤、例えば低級アルキルオキシカルボニルクロリド、低級アルキルピロカーボネートなどを挙げることができる。

塩基としては、あらゆる塩基が使用可能だが、例えばピリジン、トリエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウムなどの無機塩基などを挙げることができる。

# 製造方法11

一般式(1) において、環Aがベンゼン環、ピリジン環、シクロヘキサン環のいずれかから選択され、環Bがピリジン環、ピリミジン環、イミダゾール環から選択され、かつ $R^5$ が前記 $R^5$ の定義のうち環部に直接炭素原子で結合する基を除いたものから選択される基を意味し、 $R^6$ が前記 $R^6$ の定義のうち環部に直接炭素原子で結合する基を除いたものから選択される基のとき、一般式(1)で表される化合物は、以下の方法でも製造することができる。尚、以下には上記の代表として環部がキナゾリン骨格を形成している場合を示す。

# (第一工程)

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & X \\
R^3 & X
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^4 & X
\end{array}$$
(XXVII)

$$\begin{array}{c|c}
R^{5} & -H \\
R^{2} & N \\
R^{3} & N \\
\end{array}$$
(XXVIII)

(一連の式中、 $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$  は前記の意味を有する。 $R^5$  は前記 $R^5$ の定義のうち、環部に直接炭素原子で結合する基を除いたものの中から選択される基を意味する。 Xはハロゲン原子を意味する。 )

すなわち、通常の方法による縮合反応である。

反応溶媒は、イソプロピルアルコールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒、ジメチルホルムアミドなどを用いるのが好ましいが、反応に関与しないあらゆる有機溶媒を用いることができる。

 $R^6$ 。が窒素原子で環部に結合する場合は、トリエチルアミン等の3級アミン存在下で加熱環流して発生する HC1を除去しながら反応をすすめるのが好ましい。また、 $R^6$ 。が酸素原子や硫黄原子で環部に結合する場合、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウムなどのアルカリ存在下で加熱環流して反応を進行させるのが好ましい。

#### (第二工程)

$$\begin{array}{c|c}
R^{6} \cdot -H \\
R^{2} & R^{1} & R^{5} \cdot \\
R^{3} & R^{4} & R^{6} \cdot 
\end{array}$$
(XXIX)

(一連の式中、 $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$ ,  $R^5$ , Xは前記の意味を有する。 $R^6$ 。は前記 $R^6$ の定義の中から、環部に直接炭素原子で結合する基を除くものから選択される基を意味する。)

第一工程で得られた化合物(XXVIII)を通常の方法で一般式 R<sup>6</sup> -Hで示される化合物と縮合させる反応である。

反応溶媒は、イソプロピルアルコールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒、ジメチルホルムアミドなどを用いるのが好ましいが、反応に関与しないあらゆる有機溶媒を用いることができる。

R<sup>6</sup>. が窒素原子で環部に結合する場合は、トリエチルアミン、ピリジン、エチルジイソプロピルアミンなどの有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水素化ナトリウム、水酸化ナトリウム等の無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム tーブトキシド等のアルコキシド等の存在下で加熱還流して反応をすすめるのが好ましい。また、R<sup>6</sup>. が酸素原子や硫黄原子で環部に結合する場合、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウムなどのアルカリ存在下で加熱還流して反応を進行させるのが好ましい。

# 製造方法12

一般式(1) で示される化合物が次の一般式(XXXII):

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^6 \\
R^3 & N \\
R^4 & R^6
\end{array}$$
(XXXII)

で示される化合物であるとき、この化合物は以下の方法でも製造することができる。

(一連の式中、R<sup>1</sup>,R<sup>2</sup>,R<sup>3</sup>,R<sup>4</sup> およびR<sup>5</sup>は前記の意味を有する。R<sup>6</sup>。は前記R<sup>6</sup>の 定義中、環部に直接炭素原子で結合する基から選択される基を意味する。) すなわち、アルカリ存在下、通常の方法で、例えばピペロニルクロライド (XXXI)を一般式(XXX) で示されるベンズイミダゾール誘導体と反応させて、目的 化合物を得る反応である。

アルカリとしては、ヨウ化ナトリウムなどが好ましい。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒が使用可能であるが、好ま

しくはジメチルホルムアミドなどの極性溶媒を挙げることができる。

反応温度は約60~ 100℃が好ましく、特に好ましくは約70~80℃である。

## 製造方法13

本発明化合物は、以下の方法でも製造することができる。

## (第一工程)

$$R^3$$
 $R^4$ 
 $Q$ 
 $Q$ 
 $R^6 a-H$ 

$$\mathbb{R}^{2}$$
 $\mathbb{R}^{1}$ 
 $\mathbb{R}^{6}$ 
 $\mathbb{Q}^{6}$ 

(一連の式中、 $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$  は前記の意味を有する。 $R^6$ 。は前記 $R^6$ の定義から 環部に直接炭素原子で結合する基を除いたものの中から選択される基を意味す る。 Q及び $Q^1$ はハロゲン原子を意味する。)

第一工程は、通常の方法による縮合反応である。

R<sup>6</sup> a が窒素原子で環部に結合する場合は、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウム等の無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム tープトキシド等のアルコキシド類等の存在下で加熱還流して反応をすすめるのが好ましい。また、R<sup>6</sup> a が酸素原子や硫黄原子で環部に結

合する場合、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウムなどの無機塩基存在下で加熱還 流して反応を進行させるのが好ましい。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用できるが、例として エタノール、イソプロピルアルコールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフ ランなどのエーテル系溶媒、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等を 挙げることができる。また、本方法は、場合によって反応溶媒が存在しなくても 反応をすすめることができる。

#### (第二工程)

$$R^3$$
 $R^4$ 
 $R^5$ 
 $R^6$ 
 $R^6$ 
 $R^5$ 
 $R^6$ 

R4

(一連の式中、 $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$ ,  $R^6$ <sub>a</sub>, Qは前記の意味を有する。 $R^5$ <sub>a</sub>は前記 $R^5$ の定義中から環部に直接炭素原子で結合する基を除くものから選択される基を意味する。)

すなわち、第一工程で得られた化合物と一般式R<sup>5</sup>。-Hで表される化合物を縮合させることにより、目的化合物を得るという方法である。

本方法は、必要により塩基の存在下で反応をすすめることができる。

塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウムなどの無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム t \*\* ープトキシドなどのアルコキシド類などを挙げることができる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒が使用できるが、例を挙げればエタノール、イソプロパノールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシドなどを挙げることができる。

反応温度は0℃~ 300℃が好ましい。

R<sup>5</sup>。が窒素原子で環部に結合する基の場合は、トリエチルアミン等の3級アミン存在下で加熱還流して反応をすすめるのが好ましい。また、R<sup>5</sup>。が酸素原子や硫黄原子で環部に結合する基の場合、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウムなどのアルカリ存在下で加熱還流して反応を進行させるのが好ましい。

以上製造方法 1~13で得られた化合物は、水酸化ナトリウムや水酸化カリウム、メタンスルホン酸クロルなどを加えるなど、通常行われる方法によって塩をつくることができる。

次に製造方法で用いた原料化合物の製造方法を示す。

# 製造方法A

製造方法13で用いた出発物質のうち、環部がキナゾリン環であり、 Q及びQ' が塩素原子である化合物は以下の方法でも製造することができる。

$$\begin{array}{c|c}
R^{2} & COX' \\
\hline
R^{3} & NH_{2}
\end{array}$$
(a)

(第一工程)
$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} 0$$

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} N$$
(b)
$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} C1$$

$$R^{2} \xrightarrow{N} C1$$
(c)

(一連の式中、 $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$  は前記の意味を有する。X は水酸基、アルコキシ 基又はアミノ基のいずれかの基を意味する。)

すなわち、化合物(a) を通常行われる方法で閉環し、化合物(b) を得、その後 通常の方法で塩素化することにより、目的化合物(c) を得る方法である。

第一工程は、閉環反応である。尿素と化合物(a) を反応させて化合物(b) を得る工程である。この場合の反応温度は約 170~ 190℃が好ましく、反応溶媒は反応に関与しないものであればあらゆる有機溶媒を用いることができるが、好ましくはN-メチルピロリドンなどを挙げることができる。また、本工程は無溶媒でも反応を進行させることができる。

さらに、X がアミノ基である時は、カルボニルジイミダゾールなどにより環化 させるか、あるいはクロロギ酸エステルなどでウレタンにした後、酸あるいは塩 基性条件下環化させることによっても得ることができる。 第二工程は、塩素化反応である。この工程は、通常行われる方法で行うことができるが、例えば、五塩化リンおよびオキシ塩化リン、又は、オキシ塩化リンと、 攪拌下加熱還流して塩素化する方法などを挙げることができる。

# 製造方法 В

製造方法1で用いた出発物質(II)は以下の方法で製造することができる。

$$R^2$$
  $R^1$   $CONH_2$   $R^3$   $R^4$   $NH_2$   $R^4$   $NH_2$   $R^4$   $NH_2$   $R^2$   $R^1$   $CONH_2$   $R^2$   $R^4$   $R^4$   $R^5$   $R^4$   $R^5$   $R^4$   $R^5$   $R^5$   $R^4$   $R^5$   $R^6$   $R^6$ 

(一連の式中、 R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>は前記の意味を有する。R<sup>5</sup>。は前記R<sup>5</sup>の定義中、 ハロゲン原子、環部に炭素原子で結合する基の中から選択される基を意味する。) すなわち、第一工程で通常の方法によりアミド体を得、第二工程で酸又は塩基 の存在下で閉環させる反応である。

アミド体(e) は通常の方法で得ることができるが、例えば、塩基存在下、化合物(d) を $R^5$ 。-COC1 で示される酸塩化物等のアシル化剤と反応させることにより得ることができる。

塩基としては、好ましくはトリエチルアミン等の3級アミンやピリジンなどの 有機塩基を挙げることができる。

アシル化剤としては、具体的には、ベンゾイルクロリド、アセチルクロリド、 エチルオキサリルクロリド、ベンジルオキシアセチルクロリドなどの酸塩化物等 を挙げることができる。

反応温度は約0℃~30℃が好ましい。

第二工程においては、第一工程で得られた化合物(e)を、酸又は塩基存在下、加熱還流することによって、化合物(f)が得られる。

酸としては、無水酢酸などを挙げることができる。

塩基としては、水酸化ナトリウムなどを挙げることができる。

# 製造方法C

製造方法1において、R<sup>5</sup>。が水素原子のとき、出発物質(II)は以下の方法でも製造することができる。

$$R^2$$
  $R^3$   $R^4$   $COX"$   $R^3$   $R^4$   $NH_2$   $R^4$   $R^4$ 

 $(一連の式中、 R^1, R^2, R^3, R^4$ は前記の意味を有する。X''は水酸基又は低級アルコキシ基を意味する。)

すなわち、通常の方法による閉環反応である。

例えば、原料化合物(g) をホルムアミドと加熱還流して縮合させるか、ギ酸と加熱することにより、目的化合物(h) を合成することができる。

## 〔発明の効果〕

次に本発明化合物の効果を詳述するために、実験例を掲げる。

### 実験例

# プタ大動脈より得た c GMP-PDEを用いた酵素阻害作用

#### 1. 実験方法

プタ大動脈より調製した c GMP-PDEの酵素活性を、Thompsonらの方法 (\*\*) に準じて測定した。 1 mM E G T A 存在下、 1  $\mu$  M c G M P を基質として測定した。本発明化合物は、 DMSOで溶解し反応液に加え、阻害活性をみた。なお、反応液中の DMSOの最終濃度は 4 %以下とした。

(1) Thomson, W. J. and Strada, S. J., Cyclic Nucleotide Phosphodiesterase (PDE), in Methods of Enzymatic analysis, vol 4, p127-234, 1984 c GMP-PDEの調製

ブタ大動脈を細断し、Buffer A(20mM Tris/HCl, 2mM Mg acetate, 1mM Dithiothreitol, 5mM EDTA, 1400TIU/リットルaprotinin, 10mg/リットル leupeptin, 1mM benzamidine, 0.2mM PMSF, pH 7.5) の10倍容を加え、ホモジネートした。ホモジネートを10万×g、1時間で遠心し、得られた上清

をDEAE-Toyopearl 650S(Tosoh. Tokyo, Japan) カラムにかけた。Buffer B(50mM Tris/HCl. 0.1mM EGTA, 2mM Mg acetate, 1mM Dithiothreitol, 0.2mM PMSF, pH 7.5) でカラムを洗浄した後、0.05~0.4M NaCl のグレージェントをかけて溶出し、CaM-independent cGMP-PDE分画を得た。

# 2. 実験結果

表 1-6B に本発明化合物における実験結果を示す。

表 1

実施例Na	I C 50 (μM)
7	1.0
1 9	0.39
2 2	0.36
2 5	0.78
3 3	0.37
3 8	0.42
4 0	0.65
4 1	0.35
4 2	0.19
4 5	0.41
4 6	0.24
4 9	0.041
5 0	0.032
5 1	0.069
5 2	0.069
5 3	0.12
5 4	0.47
5 5	0.030
5 7	0.038
5 8	0.042
5 9	0.27
6 0	0.18
6 1	0.42

実施例No.	I C 5 0 (μM)
6 4	0.38
6 5	0.093
6 7	0.14
6 8	0.62
6 9	0.19
7 0	0.84
7 1	0.81
7 2	0.73
7 3	0.94
7 4	0.35
7 8	0.50
8 1	0.44
8 2	0.55
8 3	0.024
8 4	0.22
8 6	0.96
8 7	0. 68
8 9	0.16
9 1	0.036
9 2	0.094
9 3	0.032
9 5	0.20
9 7	0.79

実施例Na	I C 50 (μM)
9 8	0.062
1 0 4	0.010
1 0 5	0.18
1 0 7	0.0040
1 1 4	0.0030
1 1 2	0.0020
1 1 5	0.0020
1 2 0	0.0010
1 2 1	0.65
1 2 2	0. 0050
1 2 3	0.031
1 2 4	0.0080
1 2 5	0.0090
1 2 6	0.0010
1 2 7	0.11
1 2 8	0.30
1 3 3	0.77
1 3 4	0.0050
1 3 6	0.93
1 3 7	0.38
1 3 8	0.81
1 3 9	0.021
1 4 0	0.68
L	

1 4 6       0.015         1 5 0       0.0072         1 5 1       0.081         1 5 2       0.11         1 6 4       0.0080         1 6 5       0.016         1 6 6       0.026         1 6 7       0.56         1 6 8       0.011         1 7 0       0.029         1 7 1       0.0040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080         1 8 3       0.00040	実施例No	I C 50 (μM)
1 5 1       0.081         1 5 2       0.11         1 6 4       0.0080         1 6 5       0.016         1 6 6       0.026         1 6 7       0.56         1 6 8       0.011         1 7 0       0.029         1 7 1       0.00040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 4 6	0015
1 5 2       0.11         1 6 4       0.0080         1 6 5       0.016         1 6 6       0.026         1 6 7       0.56         1 6 8       0.011         1 7 0       0.029         1 7 1       0.0040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 5 0	0.0072
1 6 4       0.0080         1 6 5       0.016         1 6 6       0.026         1 6 7       0.56         1 6 8       0.011         1 6 9       0.011         1 7 0       0.029         1 7 1       0.00040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 5 1	0. 081
1 6 5       0.016         1 6 6       0.026         1 6 7       0.56         1 6 8       0.011         1 6 9       0.011         1 7 0       0.029         1 7 1       0.00040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 5 2	0.11
1 6 6       0.026         1 6 7       0.56         1 6 8       0.011         1 6 9       0.011         1 7 0       0.029         1 7 1       0.0040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 6 4	0.0080
1 6 7       0.56         1 6 8       0.011         1 6 9       0.011         1 7 0       0.029         1 7 1       0.00040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 6 5	0.016
1 6 8       0.011         1 6 9       0.011         1 7 0       0.029         1 7 1       0.00040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 6 6	0.026
1 6 9       0.011         1 7 0       0.029         1 7 1       0.00040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 6 7	0.56
1 7 0       0.029         1 7 1       0.00040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 6 8	0.011
1 7 1       0.00040         1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 6 9	0.011
1 7 2       0.095         1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 7 0	0.029
1 7 4       0.0040         1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	171	0.00040
1 7 5       0.0060         1 7 6       0.0030         1 7 7       0.012         1 7 8       0.011         1 7 9       0.0020         1 8 0       0.0090         1 8 1       0.0050         1 8 2       0.0080	1 7 2	0.095
1 7 6     0.0030       1 7 7     0.012       1 7 8     0.011       1 7 9     0.0020       1 8 0     0.0090       1 8 1     0.0050       1 8 2     0.0080	1 7 4	0.0040
1 7 7     0.012       1 7 8     0.011       1 7 9     0.0020       1 8 0     0.0090       1 8 1     0.0050       1 8 2     0.0080	175.	0.0060
1 7 8     0.011       1 7 9     0.0020       1 8 0     0.0090       1 8 1     0.0050       1 8 2     0.0080	176	0.0030
1 7 9     0.0020       1 8 0     0.0090       1 8 1     0.0050       1 8 2     0.0080	177	0.012
1 8 0     0.0090       1 8 1     0.0050       1 8 2     0.0080	178	0. 011
1 8 1 0.0050 1 8 2 0.0080	1 7 9	0.0020
1 8 2 0.0080	1 8 0	0.0090
	1 8 1	0.0050
1 8 3 0.00040	1 8 2	0.0080
	1 8 3	0.00040

実施例Na	I C 50 (μM)
1 8 4	0.0060
1 8 5	0.010
1 8 7	0.12
1 8 8	0.029
1 8 9	0.016
1 9 0	0.0050
1 9 1	0.019
1 9 2	0. 020
1 9 3	0.00080
1 9 4	0.0040
1 9 7	0.066
2 0 0	0.064
2 0 1	0.049
2 0 2	0.0020
2 0 3	0.028
2 0 4	0.0040
2 0 6	0.029
2 0 8	0.00019
2 1 3	0.023
2 1 4	0.0090
2 1 6	0.017
2 2 0	0.00024
2 2 2	0. 0065

表 6 A

実施例No.	I C 50 (μM)
2 2 7	0.0026
2 2 8	0.00052
2 3 0	0.0058
2 3 1	0.41
2 3 2	0.044
2 3 3	0.013
2 3 4	0.0060
2 3 5	0.0020
2 3 6	0.0060
2 3 7	0.014
2 3 8	0.0050
2 3 9	0.0080
2 4 0	0.0040
2 4 1	0.18
2 4 3	0.00015
2 4 4	0.0090
2 4 5	0.10

表 6B

実施例No	I C 50 (μM)
关心 Minu	1010 (12.5)
2 5 5	0.032
2 5 6	0.0021
2 6 0	0.00016
2 6 2	0.88
2 6 6	0.11
2 7 8	0. 25
2 8 0	0. 25
3 7 6	0.021

上記の実験例から、本発明化合物は、PDE、ことにcGMP-PDE阻害作用を有することが明らかとなった。すなわち、本発明化合物は、cGMP-PDE阻害作用を示すことにより、cGMPの生体内濃度を上昇させる効果を有することが明らかとなった。従って、本発明化合物である含窒素複素環化合物は、cGMP-PDE阻害作用が有効である疾患の予防及び治療に有効である。これらの疾患として例を挙げれば、例えば、狭心症、心筋梗塞、慢性および急性心不全などの虚血性心疾患、肺性心を併発していてもよい肺高血圧症、その他あらゆる成因による高血圧症、末梢循環不全、脳循環不全、脳機能不全および気管支喘息、アトピー性皮膚炎若しくはアレルギー性鼻炎等のアレルギー性疾患等を挙げることができる。

また、本発明化合物群の中にはカルモジュリン依存型PDEを阻害するものも含まれている。この作用が有効な疾患は上述のcGMP-PDE阻害作用が有効な疾患と同様の可能性が高く、この点からも、本発明化合物は、上記疾患の予防および治療に使用できるものであるといえる。

また、本発明化合物は、毒性が低く安全性も高いので、この意味からも本発明価値が高い。

本発明化合物をこれらの医薬として使用する場合は、経口投与若しくは非経口 投与により投与される。投与量は、症状の程度;患者の年令、性別、体重、感受 性差;投与方法;投与の時期、間隔、医薬製剤の性質、調剤、種類;有効成分の 種類などによって異なり、特に限定されない。

経口投与の場合は、通常成人 1 日あたり約  $1\sim1,000$ mg 、好ましくは約  $5\sim500$ mg 、更に好ましくは $10\sim100$  mgであり、これを通常 1 日  $1\sim3$  回にわけて投与する。

注射の場合は、通常  $1~\mu$  g / kg  $\sim$  3.000  $\mu$  g / kg  $\sim$  5.000  $\mu$  g / kg  $\sim$  1.000  $\mu$  g / kg  $\sim$  8.000  $\mu$  g / kg  $\sim$  9.000  $\mu$  g

経口用固形製剤を調製する場合は、主薬に賦形剤、更に必要に応じて結合剤、 崩壊剤、滑沢剤、着色剤、矯味矯臭剤などを加えた後、常法により錠剤、被覆錠 剤、顆粒剤、散剤、カプセル剤などとする。

賦形剤としては、例えば乳糖、コーンスターチ、白糖、ブドウ糖、ソルビット、結晶セルロース、二酸化ケイ素などが、結合剤としては、例えばポリビニルアルコール、ポリビニルエーテル、エチルセルロース、メチルセルロース、アラビアゴム、トラガント、ゼラチン、シェラック、ヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、クエン酸カルシウム、デキストリン、ペクチン等が、滑沢剤としては、例えばステアリン酸マグネシウム、タルク、ポリエチレングリコール、シリカ、硬化植物油等が、着色剤としては医薬品に添加することが許可されているものが、矯味矯臭剤としては、ココア末、ハッカ脳、芳香酸、ハッカ油、龍脳、桂皮末等が用いられる。これらの錠剤、顆粒剤には糖衣、ゼラチン衣、その他必要により適宜コーティングすることは勿論差し支えない。

注射剤を調製する場合には、主薬に必要によりpH調整剤、緩衝剤、懸濁化剤、

溶解補助剤、安定化剤、等張化剤、保存剤などを添加し、常法により静脈、皮下、筋肉内注射剤とする。その際必要により、常法により凍結乾燥物とすることも必要である。

懸濁剤としての例を挙げれば、例えばメチルセルロース、ポリソルベート80、
ヒドロキシエチルセルロース、アラビアゴム、トラガント末、カルボキシメチル
セルロースナトリウム、ポリオキシエチレンソルビタンモノラウレートなどを挙
げることができる。

溶解補助剤としては、例えばポリオキシエチレン硬化ヒマシ油、ポリソルベート80、ニコチン酸アミド、ポリオキシエチレンソルビタンモノラウレート、マグロゴール、ヒマシ油脂肪酸エチルエステルなどを挙げることができる。

#### (実施例)

次に本発明の実施例を掲げるが、本発明がこれらのみに限定されることがないことは言うまでもない。また、実施例に先立って、本発明の化合物の原料化合物の製造例を掲げる。尚、Meはメチル基、Etはエチル基、 Bzlはベンジル基、Acはアセチル基を示す。

## 製造例1

2-エトキシカルボニルー6-クロロキナゾリン-4(3H)-オン

2-アミノ-5-クロロベンズアミド2.50g (0.0147モル)をピリジン15mlに 溶解させ、室温攪拌下、エチルオキサリルクロリド 2.0mlを滴下する。数時間攪 拌後、溶媒を減圧下留去し、得られる残渣をそのまま次の反応に使用した。

残渣を酢酸50mlに溶解させ、これに無水酢酸5mlを加え一昼夜加熱還流する。

溶媒を減圧下留去し、得られる結晶にエタノールを加え、結晶を濾取する。エタ ノール、エーテルで洗い、風乾して、標題化合物の淡黄色晶2.78gを得た。

•収率;75%

・融 点;239~240℃

• Mass;  $253(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.36(3H, t, J=7.2Hz), 4.39(2H, q, J=7.2Hz), 7.86(1H, d, J=8.8Hz),

7. 92(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz), 8. 11(1H, d, J=2. 4Hz), 12. 85(1H, brs)

#### 実施例 1

## 4-クロロー6-シアノキナゾリン

4-ヒドロキシー6-カルバモイルキナゾリン2g、塩化チオニル30ml及びオキシ塩化リン60mlの混合物を20時間加熱還流した。反応液を減圧下濃縮し、得られた残渣を酢酸エチル 100mlに溶解した。これを水洗(150ml) 後、硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付した。酢酸エチル及びアセトンで溶出し、標題化合物を800mg 得た。

・分子式; C<sub>9</sub>H<sub>4</sub>N<sub>3</sub>Cl (189.5)

• 収率:40%

・融 点;>290℃

• Mass:  $190(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

7.79(1H, d, J=8.8Hz), 8.16(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.26(1H, s),

8. 49(1H, d, J=2.0Hz)

## 実施例2

# 2, 4-ジクロロー6-シアノキナゾリン

$$NC$$
 $C1$ 
 $N$ 
 $C1$ 

2, 4-ジヒドロキシー6-カルバモイルキナゾリン12g及び五塩化リン48.8 gをオキシ塩化リン 200ml及び塩化チオニル70mlに懸濁し、24時間加熱還流した。 反応液を減圧下濃縮し、得られた結晶性残渣を酢酸エチル 100ml及びn-ヘキサン 100mlで洗い、標題化合物を 6.8g得た。

·分子式; C<sub>8</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>3</sub>

• 収 率;52%

・融 点:161~163℃

• Mass:  $224(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>):

7.94(1H, d, J=8.0Hz), 8.00(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 8.49((1H, d, J=2.0Hz)

# 実施例3

2-エトキシカルボニル-4,6-ジクロロキナゾリン

製造例 1 で得られた 2 - エトキシカルボニルー 6 - クロロキナゾリンー 4 ( 3 H) - オン2.68 g (0.0106モル)をオキシ塩化リン40mlに懸濁させ、1 時間加熱

還流する。溶媒を減圧下留去し、残渣を酢酸エチルに溶解させ、飽和重曹水にて 洗う。有機層を分液し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過し、濾液を減圧下 溶媒留去し、標題化合物の淡黄色晶2.82gを得た。

• 収率(%);98

・融点(℃);129~130

• Mass :  $271(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.50(3H, t, J=7.2Hz), 4.60(2H, q, J=7.2Hz), 7.99(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz),

8. 25(1H, d, J=8. 8Hz), 8. 34(1H, d, J=2. 4Hz)

### 実施例 4

4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトキシ キナゾリン

4-クロロー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン21.2g(0.083モル)、ピペロニルアミン17.0g(0.112モル)、炭酸ナトリウム13.5g(0.127モル)をイソプロピルアルコール 400mlに混合し、一昼夜加熱還流した。反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)にて精製後、酢酸エチルより再結晶して、標題化合物の淡黄色針状晶21.3gを得た。

·分子式: C19H19N3O5

・収率(%);69

・融点(℃);197~198

• Mass ;  $370(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>));

3.94(3H, s), 4.03(3H, s), 4.12(3H, s), 4.76(2H, d, J=8.0Hz),

5.55(1H, brs), 5.97(2H, s), 6.64(1H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz),

6.87(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H, s), 8.66(1H, s)

### 実施例5~48

実施例 4 の方法に準じて次の化合物を合成した。

## 実施例5

4-(3,4-メチレンジオキシフェニル)アミノ-6,7,8-トリメトキシ キナゾリン

·分子式; C18H17N3O5

· 収率 (%);58

・融点(℃);254~255 (分解)

• Mass ; 356(M+H)+

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

4.02(3H, s), 4.05(3H, s), 4.13(3H, s), 5.99(2H, s),

6.83(1H, d, J=7.6Hz), 7.02(1H, d, J=7.6Hz), 7.32(1H, s), 7.33(1H, s),

8.49(1H.brs), 8.63(1H,s)

### 実施例 6

# 4 -ベンジルアミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式; C18H19N2O3

· 収率(%);91

・融点(℃);180~181

• Mass ;  $326(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.94(3H,s), 4.03(3H,s), 4.13(3H,s), 4.87(2H,d,J=5.2Hz),

5.62(1H, brs), 6.65(1H, s), 7.4(5H, m), 8.67(1H, s)

# 実施例7

# 4-(4-メトキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \end{array}$$

·分子式 ; C19H21N3O4

· 収率(%);97

・融点(℃):174~175

• Mass :  $356(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>):

3.82(3H, s), 3.93(3H, s), 4.03(3H, s), 4.13(3H, s),

4.79(2H, d, J=4.8Hz), 5.53(1H, brs), 6.63(1H, s),

6. 92(2H, d, J=8. 4Hz), 7. 35(2H, d, J=8. 4Hz), 8. 67(1H, s)

### 実施例8

# 4-(3-メトキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H21N3O4

·収率(%);89

・融点(℃);142~143

• Mass ;  $356(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.80(3H.s). 3.96(3H.s), 4.03(3H.s), 4.12(3H.s),

4.85(2H, d, J=4.8Hz). 5.96(1H, brs). 6.76(1H, s).

6.86(1H, d, J=8.0Hz), 6.99(1H, d, J=8.0Hz), 7.02(1H, s),

7.29(1H, t, J=8.0Hz), 8.65(1H, s)

# 実施例9

4-(4-ニトロベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H18N4O5

· 収率(%);28

・融点(℃);210~212

• Mass ;  $371(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.97(3H, s), 4.05(3H, s), 4.13(3H, s), 5.01(2H, d, J=5.6Hz),

5.96(1H, brs), 6.76(1H, s), 7.54(2H, d, J=8.8Hz),

8.17(2H, d, J=8.8Hz), 8.62(1H, s)

### 実施例10

# 4-(3-ニトロベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \end{array}$$

·分子式 ; C<sub>18</sub>H<sub>18</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub>

・収率(%);30

・融点(℃);159~160

· Mass ; 371(M+H)\*

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.97(3H, s), 4.04(3H, s), 4.12(3H, s), 4.99(2H, d, J=5.6Hz),

6.06(1H.brs), 6.79(1H.s), 7.51(1H.t, J=8.0Hz),

7.76(1H, d, J=8.0Hz), 8.12(1H, d, J=8.0Hz), 8.22(1H, s), 8.63(1H, s)

# 実施例 1 1

# 4-(4-クロロベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H18N3O3Cl

・収率(%);61

・融点(℃);181~182

· Mass ; 360(M+H)+

·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>);

3.94(3H, s), 4.03(3H, s), 4.12(3H, s), 4.85(2H, d, J=5.6Hz),

5.76(1H.brs), 6.70(1H.s), 7.32(4H.brs), 8.64(1H.s)

# <u>実施例12</u>

4-(3-クロロベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H18N3O3Cl

・収率(%);85

・融点(℃);161~162

• Mass;  $360(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.97(3H, s), 4.04(3H, s), 4.13(3H, s), 4.87(2H, d, J=5.2Hz),

5.66(1H, brs), 6.68(1H, s), 7.29(3H, s), 7.39(1H, s), 8.65(1H, s)

## 実施例 1 3

# 4-フルフリルアミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C16H17N3O4

• 収率(%);81

・融点(℃);198~199

• Mass;  $316(M+H)^+$ 

# ·NMR $\delta$ (CDCl<sub>3</sub>) :

3.97(3H, s), 4.03(3H, s), 4.12(3H, s), 4.87(2H, d, J=5.2Hz),

5.67(1H.brs). 6.37(2H.m). 6.68(1H.s). 7.42(1H.s). 8.67(1H.s)

## 実施例14

# 4-(4-ピコリル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C17H18N4O3

・収率(%);76

・融点 (℃) ;166 ~168

· Mass ; 327(M+H) +

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.97(3H, s), 4.05(3H, s), 4.12(3H, s), 4.92(2H, d, J=6.0Hz),

6.06(1H, brs), 6.80(1H, s), 7.28(2H, d, J=6.0Hz),

8.55(2H, d, J=6.0Hz), 8.62(1H, s)

# 実施例 1 5

# 4-(4-エチルベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{HN} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \end{array}$$

·分子式 ; C20H23N3O3

・収率(%);88

・融点 (℃) ;195 ~196

• Mass :  $354(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.25(3H, t, J=7.6Hz). 2.67(2H, q, J=7.6Hz), 3.94(3H, s), 4.03(3H, s),

4.13(3H, s), 4.83(2H, d, J=4.8Hz), 5.56(1H, brs), 6.63(1H, s),

7.23(2H, d, J=8.0Hz), 7.35(2H, d, J=8.0Hz), 8.67(1H, s)

### 実施例 1 6

4-(インダン-5-イルメチル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリ

<u>ン</u>

·分子式 ; C21H23N3O3

・収率(%);61

・融点(℃);198~~199

• Mass ;  $366(M+H)^{+}$ 

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

2.11(2H, quintet, J=7.2Hz), 2.93(4H, t, J=7.2Hz), 3.94(3H, s),

4.04(3H,s), 4.14(3H,s), 4.83(2H,d,J=4.4Hz), 5.55(1H,brs),

6.64(1H, s), 7.2~7.3(3H, m), 8.68(1H, s)

#### 実施<u>例 1 7</u>

# 4-(4-カルボキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H19N3O5

·収率(%);86

·融点(℃);227~228 (分解)

• Mass ; 370(M+H)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

3.89(3H,s), 3.92(3H,s), 3.98(3H,s), 4.86(2H,d,J=5.6Hz),

7.46(2H, d, J=8.0Hz), 7.54(1H, s), 7.90(2H, d, J=8.0Hz),

8.35(1H.s), 8.67(1H.brs)

# 実施例18

<u>4-(3-ヒドロキシメチルベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトキシキナ</u> <u>ブリン</u>

·分子式 ; C18H21N3O4

・収率(%);86

・融点(℃);アモルファス

• Mass ;  $356(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.93(3H,s), 4.03(3H,s), 4.12(3H,s), 4.70(2H,s),

4.86(2H, d, J=5.2Hz), 5.82(1H, brs), 6.72(1H, s). 7.3~7.4(4H, m),

8.63(1H,s)

## 実施例19

<u>4-(3, 4-ジクロロベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン</u>

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ & & \text{MeO} & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C18H17N3O3Cl2

・収率(%);85

・融点(℃):205~206

• Mass ; 394(M+H)+

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.97(3H, s), 4.04(3H, s), 4.12(3H, s), 4.84(2H, d, J=5.6Hz),

5.88(1H, brs), 6.74(1H, s), 7.24(1H, d, J=8.4Hz),

7.40(1H, d, J=8.4Hz), 7.47(1H, s), 8.63(1H, s)

### 実施例20

4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシ キナゾリン

·分子式 ; C19H20N3O4CI

• 収率(%);83

・融点(℃):164~165

• Mass :  $390(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.90(3H,s), 3.97(3H,s), 4.04(3H,s), 4.13(3H,s),

4.80(2H.d.J=5.2Hz), 5.90(1H.brs), 6.75(1H.s),

6.91(1H, d, J=8.8Hz), 7.30(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

7. 43(1H, d, J=2. 0Hz), 8. 65(1H, s)

# 実施例21

 $\frac{4-(3, 4-ジフルオロベンジル) アミノー<math>6, 7, 8-$ トリメトキシキナゾ リン

·分子式 ; C18H17N3O3F2

・収率(%);96

・融点(℃);175~177

• Mass ;  $362(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.97(3H, s), 4.04(3H, s), 4.13(3H, s), 4.85(2H, d, J=5.2Hz).

5.73(1H, brs), 6.69(1H, s),  $7.1 \sim 7.3(3H, m)$ , 8.64(1H, s)

### 実施例22

シキナゾリン

4 - (3 - 7)ルオロー4 - 3トキシベンジル) アミノー6, 7, 8 -トリメトキ

·分子式 ; C<sub>1</sub> 9H<sub>2</sub> oN<sub>3</sub>O<sub>4</sub>F

・収率(%);82

・融点(℃);171~172

• Mass :  $374(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.89(3H,s), 3.98(3H,s), 4.04(3H,s), 4.12(3H,s),

4.81(2H, d, J=5.6Hz), 6.27(1H, brs), 6.86(1H, s), 6.94(1H, m),

7.  $14 \sim 7$ . 19(2H, m), 8. 64(1H, s)

#### 実施例23

4-(3,4-ジメトキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾ

PCT/JP92/01258

WO 93/07124

<u>リン</u>

·分子式 ; C20H23N3O5

• 収率(%);32

・融点(℃);171~172

· Mass ; 386(M+H)+

·NMR δ(CDCI3):

3.87(3H,s), 3.89(3H,s), 3.94(3H,s), 4.03(3H,s), 4.13(3H,s),

4.79(2H.d., J=5.2Hz), 5.67(1H.brs), 6.69(1H.s),

6.86(1H, d, J=8.8Hz), 6.96(1H, s), 6.98(1H, d, J=8.8Hz), 8.67(1H, s)

# 実施例24

<u>4-(4-ヒドロキシ-3-メトキシベンジル)アミノ-6,7,8-トリメト</u> キシキナブリン

・分子式 ; C19H21N3O5

• 収率(%);16

・融点(℃);201~202 (分解)

• Mass ;  $372(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.88(3H,s), 3.96(3H,s), 4.03(3H,s), 4.12(3H,s),

4.78(2H, d, J=5.2Hz), 6.00(1H, brs), 6.77(1H, s), 6.91(1H, s),

6.92(1H,s), 6.97(1H,s), 8.65(1H,s)

### 実施例 2 5

# <u>4-(3, 4-エチレンジオキシベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトキシ</u> キナゾリン

·分子式 ; C20H21N3O5

・収率(%);92

・融点(℃);217~219

• Mass ;  $384(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

3.95(3H,s), 4.03(3H,s), 4.13(3H,s), 4.26(4H,s),

4.75(2H, d, J=5.2Hz), 5.54(1H, brs), 6.64(1H, s),

6.87(1H, d, J=8.0Hz), 6.90(1H, d, J=8.0Hz).

6.94(1H.s). 8.66(1H.s)

### 実施例26

·分子式 ; C23H27N3O5

· 収率 (%);49

・融点(℃);120~121

• Mass ;  $426(M+H)^+$ 

·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>):

3.41(2H, d, J=6.8Hz), 3.48(3H, s), 3.94(3H, s), 4.03(3H, s),

4.12(3H, s), 4.77(2H, d, J=5.2Hz), 5.06(2H, m), 5.21(2H, s),

5.78(1H, brs), 5.98(1H, m), 6.71(1H, s), 7.07(1H, d, J=8.4Hz),

7.23(1H.s), 7.24(1H.d.J=8.4Hz), 8.65(1H.s)

# 実施例 2 <u>7</u>

<u>4-(ベンズイミダゾール-5-イルメチル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン</u>

·分子式 ; C19H19N5O3

・収率(%);52

・融点(℃);235~240 (分解)

• Mass ;  $366(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.93(3H,s), 3.95(3H,s), 3.98(3H,s), 4.97(2H,d,J=6.0Hz),

7.30(1H, dd, J=8.4Hz, 1.6Hz), 7.57(1H, d, J=8.4Hz), 7.63(1H, d, J=1.6Hz),

7.83(1H,s), 8.31(1H,s), 8.36(1H,brs), 8.52(1H,s), 9.76(1H,brs)

### <u>実施例28</u>

4-(4-ベンジルオキシー3-ニトロベンジル)アミノー6,7,8-トリメ

### トキシキナゾリン

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>6</sub>

· 収率(%);81

・融点(℃):181~182

• Mass ;  $477(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.98(3H, s), 4.03(3H, s), 4.10(3H, s), 4.85(2H, d, J=5.2Hz),

5.21(2H,s), 6.54(1H,brs), 6.93(1H,s), 7.06(1H,d,J=8.4Hz),

7.  $30\sim7$ . 45(5H, m), 7. 60(1H, dd, J=8. 4Hz), 7. 87(1H, d, J=2. 4Hz),

8.61(1H,s)

### 実施例 29

4-(4-クロロ-3-ニトロベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトモジキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ \text{Me0} & & & & \\ & & & & \\ \text{Me0} & & & & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C18H17N4O5Cl

• 収率(%);88

・融点(℃);218~219 (分解)

• Mass : 405(M+H) +

· NMR & (CDCl3):

3.98(3H,s), 4.04(3H,s), 4.13(3H,s), 4.93(2H,d,J=6.0Hz),

5.98(1H, brs), 6.75(1H.s), 7.50(1H, d, J=8.4Hz),

7.58(1H. dd, J=8.4Hz. 2.0Hz), 7.87(1H. d, J=2.0Hz), 8.61(1H.s)

# <u>実施例30</u>

# 4-(2-プロポキシベンジル)アミノ-6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C21H25N3O4

• 収率(%);80

・融点(℃);139~140

• Mass ;  $384(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.07(3H, t, J=7.4Hz), 1.85(2H, m), 3.95(3H, s), 4.02(3H, s),

4.02(2H, t, J=6.4Hz), 4.10(3H, s), 4.89(2H, d, J=5.6Hz), 6.72(1H, s),

6.9(2H, m), 7.28(1H, m), 7.38(1H, d, J=7.2Hz), 8.64(1H, s)

### 実施例 3 <u>1</u>

<u>4-(2, 4, 6-トリメトキシベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシ</u> キナゾリン

·分子式 ; C21H25N3O6

・収率(%);64

・融点(℃);213~215

• Mass; 416(M+H) +

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.85(9H, s), 3.92(3H, s), 4.01(3H, s), 4.11(3H, s),

4.79(2H, d, J=4.4Hz), 5.65(1H, brs), 6.20(2H, s), 6.60(1H, s),

8.68(1H, s)

### 実施<u>例32</u>

<u>4-(3, 4, 5-トリメトキシベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシ</u> キナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ & & \text{MeO} & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C21H25N3O6

·収率(%);60

・融点(℃);153~154

· Mass ; 416(M+H) +

· NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>) :

3.85(9H.s), 3.97(3H,s), 4.03(3H,s), 4.13(3H,s),

4.80(2H, d, J=5.6Hz), 6.66(2H, s), 6.80(1H, s), 8.66(1H, s)

# <u>実施例33</u>

4-(2-0-1-4, 5-x+1-2) 5-x+1-2 5-x+1-2 1-6, 7, 8-1-2 1-4

·分子式 ; C19H18N3O5Cl

• 収率(%);76

・融点(℃);220~221

• Mass :  $404(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.97(3H, s), 4.02(3H, s), 4.11(3H, s), 4.86(2H, d, J=6.0Hz),

5.95(2H,s), 6.70(1H,brt, J=6.0Hz), 6.86(1H,s), 6.95(1H,s),

6.98(1H, s), 8.61(1H, s)

#### 実施例 3 4

<u>4-(4,5-メチレンジオキシ-2-ニトロベンジル)アミノ-6,7,8-</u>トリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ \text{Me0} & & & \\ \text{Me0} & & & \\ \text{Me0} & & & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C19H18N4O7

・収率(%);15

・融点(℃);182~183

• Mass ;  $415(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.99(3H,s), 4.02(3H,s), 4.10(3H,s). 5.08(2H,d,J=6.4Hz),

6.09(2H,s), 6.82(2H,s & brs), 7.27(1H,s), 7.57(1H,s), 8.61(1H,s)

#### 実施例35

4-[2-(4-ニトロフェニル) エチル] アミノー6, 7, 8-トリメトキシ キナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{Me0} \\ \text{Me0} \\ \text{Me0} \end{array}$$

·分子式 ; C19H20N4O5

・収率(%);58

・融点(℃);152~153

· Mass : 385(M+H)+

·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>);

3.18(2H, t, J=7.2Hz), 3.92(3H, s), 3.96(3H, m), 4.04(3H, s),

4.13(3H,s), 5.57(1H.brs), 6.58(1H,s), 7.41(2H,d,J=8.8Hz),

8.17(2H.d.J=8.8Hz), 8.66(1H.s)

# 実施例36

4-(2-(3, 4-メチレンジオキシフェニル) エチル) アミノー<math>6, 7, 8

# <u>- トリメトキシキナゾリン</u>

·分子式 ; C20H21N3O5

·収率(%);68

・融点 (℃) ;193 ~194

• Mass ;  $384(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

2.96(2H, t, J=6.8Hz), 3.87(2H.m), 3.93(3H,s), 4.03(3H,s),

4.12(3H, s), 5.43(1H, brs), 5.95(2H, s), 6.52(1H, s),

6.71(1H, d, J=8.0Hz), 6.77(1H, s), 6.78(1H, d, J=8.0Hz),

8.65(1H, s)

### 実施例 3 7

キシキナゾリン

·分子式 ; C16H10N5O3

・収率(%);77

・融点(℃);164~166 (分解)

• Mass ;  $330(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.00(2H, t, J=7.2Hz), 3.81(2H, m), 3.87(3H, s), 3.92(3H, s),

3.97(3H,s), 7.25(1H,s), 7.56(1H,s), 8.39(1H,s), 8.45(1H,s).

8.50(1H, brs)

#### 実施例38

# トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C20H21N3O5

• 収率 (%);67

・融点(℃);200~201

· Mass : 384(M+H)+

• NMR δ (CDCl<sub>3</sub>);

1.67(2H, d, J=6.8Hz), 3.99(3H, s), 4.04(3H, s), 4.13(3H, s),

5.47(1H, brs), 5.57(1H, t, J=6.8Hz), 5.97(2H, s), 6.65(1H, s),

6.81(1H, d, J=7.6Hz), 6.94(1H, d, J=7.6Hz), 6.95(1H, s), 8.63(1H, s)

## 実施例 3 9

# - 6, 7, 8 - トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C21H23N3O5

・収率(%);4

・融点(℃);191~192.

• Mass ;  $398(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.90(6H, s), 4.03(3H, s), 4.03(3H, s), 4.09(3H, s), 5.93(2H, s),

6.74(1H, d, J=7.6Hz), 6.82(1H, s), 6.92(2H, m), 8.46(1H, s)

### 実施例40

·分子式 ; C<sub>21</sub>H<sub>23</sub>N<sub>3</sub>O<sub>5</sub>

• 収率(%);73

・融点(℃);100~101

• Mass ;  $398(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

1.37(3H, t, J=7.0Hz), 3,56(3H, s), 3.67(2H, q, J=7.0Hz), 4.03(3H, s).

4.11(3H, s), 4.79(2H, s), 5.98(2H, s), 6.85(1H, d, J=7.2Hz),

6.93(1H,s), 6.93(1H,d,J=7.2Hz), 6.97(1H,s), 8.69(1H,s)

#### 実施例41

 $\frac{4-(N-(x++y))-(3,4-x+y)-(3,4-x+y)}{(4-(x++y))}$   $\frac{4-(N-(x++y))+(x+y)}{(x++y)}$ 

·分子式 ; C23H25N3O7

• 収率 (%);41

·融点(℃);油状物質

• Mass : 456(M+H) +

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

1.29(3H, t, J=7.2Hz), 3.44(3H, s), 4.02(3H, s), 4.10(3H, s),

4.20(2H,s), 4.25(2H,q,J=7.2Hz), 4.98(2H,s), 6.00(2H,s),

6.88(1H, d, J=8.0Hz), 6.97(1H, s), 7.01(1H, d, J=8.0Hz), 8.64(1H, s)

### 実施例 4 2

 $\frac{4-(N-(2-x)++)x+\nu)-(3,4-x+\nu)y}{(3,4-x+\nu)y}$  ミノ $(3,4-x+\nu)y$ 

·分子式 ; C22H25N3O6

・収率(%);21

・融点(℃);87~88

• Mass : 428(M+H)+

### • NMR $\delta$ (CDCl<sub>3</sub>);

3.36(3H,s), 3.58(3H,s),  $3.80\sim3.85(4H,m)$ , 4.02(3H,s),

4.10(3H, s), 4.92(2H, s), 5.97(2H, s), 6.83(1H, d, J=7.6Hz),

6.92(1H, d, J=7.6Hz), 6.94(1H, s), 7.19(1H, s), 8.67(1H, s)

### 実施例 4 3

·分子式 ; C22H25N3O5

・収率(%);79

・融点(℃);157~158

• Mass ;  $412(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.11(2H, t, J=5.8Hz), 3.87(3H, s), 3.89(3H, s), 3.96(2H, t, J=5.8Hz),

3.99(3H, s), 4.07(3H, s), 4.14(3H, s), 4.80(2H, s), 6.67(1H, s),

6.71(1H, s), 7.03(1H, s), 8.74(1H. s)

## <u>実施例 4 4</u>

<u>4- (4- (1-ヒドロキシエチル) ベンジル) アミノー 6-メトキシキナゾリン</u>

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ \hline & & \\ N & & \\ \end{array} \begin{array}{c} \text{Me} \\ \text{OH} \end{array}$$

·分子式 ; C18H19N3O2

・収率(%);46

・融点(℃);アモルファス

· Mass ; 310(M+H)+

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

1.47(2H, d, J=6.4Hz), 3.91(3H, s), 4.87(2H, d, J=5.2Hz),

4.84~4.94(1H.m), 7.34~7.42(6H,m), 7.59(1H,brs),

7.79(1H.d.J=8.8Hz), 8.52(1H.s)

### 実施例 4 5

# 4-(ベンズイミダゾール-5-イルメチル)アミノ-6-メトキシキナゾリン

・分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>15</sub>N<sub>5</sub>O

・収率(%);18

・融点(℃);254~255

· Mass ; 306(M+1)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

3.88(3H,s), 4.91(2H,d,J=6.0Hz), 7.24(1H,d,J=8.4Hz),

7. 40(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 8Hz), 7. 54(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 56(1H, s),

7.63(1H, d, J=9.2Hz), 7.73(1H, d, J=2.8Hz), 8.16(1H, s), 8.37(1H, s),

8.67(1H, t, J=6.0Hz), 12.33(1H, brs)

### 実施例 4 6

# 4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メトキシキナゾリン

·分子式 ; C17H16N3O3

• 収率(%);86

・融点 (℃);207~208

• Mass :  $310(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.89(3H,s), 4.78(2H,d,J=5.2Hz), 5.70(1H,brs), 5.97(2H,s),

6.80(1H, d, J=7.6Hz), 6.9(3H, m), 7.40(1H, d, J=9.2Hz),

7.80(1H, d, J=9.2Hz), 8.63(1H, s)

#### 実施例47

# <u>4- (2- (3, 4-メチレンジオキシフェニル) ピロリジノ) - 6-メトキシ</u> キナゾリン

$$\operatorname{Me0} \longrightarrow \operatorname{N}_{N} \longrightarrow 0$$

·分子式 ; C20H18N3O3

·収率(%);85

・融点(℃);油状物質

• Mass ;  $350(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.95~2.10(3H, m), 2.37(1H, m), 3.58(3H, s), 4.05~4.20(2H, m),

5.58(1H,m), 5.93(1H,s), 5.94(1H,s), 6.78(1H,d,J=8.4Hz),

6.84(1H,s), 6.85(1H,d,J=8.4Hz), 7.30(1H,d,J=10.0Hz), 7.35(1H,s),

7.74(1H. d. J=10.0Hz). 8.53(1H. s)

### 実施例 4 8

# 4-(4-メトキシ-3-ニトロベンジル)アミノー6-メトキシキナゾリン

·分子式 ; C17H16N4O4

·収率(%);22

・融点(℃);205~206 (分解)

• Mass :  $341(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.93(3H,s), 3.94(3H,s), 4.91(2H,d,J=6.0Hz),

7.07(1H, dd, J=8.4Hz, 1.2Hz). 7.21(1H, d, J=1.2Hz).

7. 39(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 4Hz), 7. 53(1H, d, J=2. 4Hz),

7.75(1H, d, J=9.2Hz), 7.82(1H, d, J=8.4Hz), 8.03(1H, brs), 8.51(1H, s)

#### 実施例 4\_9

# 4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メチルチオキナゾリン

$$\operatorname{MeS} \bigvee_{N}^{\operatorname{HN}} 0$$

4-クロロー6-メチルチオキナゾリン4.12g(0.0196モル)、ピペロニルアミン3.70g(0.0245モル)、炭酸ナトリウム3.50g(0.0330モル)をイソプロピルアルコール 100mlに混合し、一昼夜加熱還流する。反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーnーヘキサン)により精製後、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶5.32gを得た。

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>15</sub>O<sub>2</sub>N<sub>3</sub>S

・収率(%);83

・融点(℃);174~175

• Mass ;  $326(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

2.59(3H, s), 4.79(2H, d, J=5.6Hz), 5.93(2H, s), 6.77(1H, d, J=8.0Hz).

6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.94(1H, s), 7.62(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

7.75(1H, d, J=8.8Hz), 7.97(1H, d, J=2.0Hz), 8.10(1H, brs), 8.56(1H, s)

### 実施例 5 0 ~ 5 4

実施例49の方法に準じて次の化合物を合成した。

### 実施例 5\_0

# 4-(3, 4-ジクロロベンジル) アミノー6-メチルチオキナゾリン

·分子式 ; C16H13N3SCl2

· 収率(%);85

・融点(℃);184~185

· Mass ; 350(M+H)+

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

2.61(3H, s), 4.83(2H, d, J=5.6Hz), 7.28(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz),

7.40(1H, d, J=8.4Hz), 7.51(1H, d, J=2.0Hz), 7.64(1H, dd, J=8.8Hz.2.0Hz),

7.76(1H, d, J=8.8Hz), 7.97(1H, d, J=2.0Hz), 8.19(1H, brs), 8.55(1H, s)

## 実施例 5 1

<u>ン</u>

4-(3-フルオロー4-メトキシベンジル)アミノー6-メチルチオキナゾリ

·分子式 ; C17H16N3OSF

・収率(%);89

・融点(℃);168~169

• Mass ;  $330(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

2.58(3H,s), 3.90(3H,s), 4.82(2H,d,J=5.6Hz), 6.29(1H,brs),

6.95(1H, m), 7.13~7.18(2H, m), 7.54(1H, s), 7.63(1H, d, J=8.8Hz).

7.79(1H.d, J=8.8Hz), 8.64(1H.s)

### 実施例 5 2

 $\frac{4 - ( \ddot{n} ) \ddot{n} + ( \ddot{n}$ 

·分子式 ; C17H15N6S

• 収率(%);48

・融点(℃);271~275 (分解)

• Mass ; 322(M+H)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.67(3H, s), 5.06(2H, d, J=5.6Hz), 7.47(1H, d, J=8.4Hz),

7.68(1H, d, J=8.8Hz), 7.77(2H, m), 7.87(1H, d, J=8.8Hz),

8.40(1H,s), 8.77(1H,s), 8.84(1H,s), 10.68(1H,brs)

### 実施例 5 3

·分子式 ; C20H21N3O3S

· 収率(%);27

・融点(℃);92~93

· Mass : 384(M+H) +

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

2.16(3H, s). 3.35(3H, s). 3.82(2H, t, J=5.0Hz). 3.89(2H, t, J=5.0Hz).

5.01(2H, s), 5.98(2H, s), 6.84(1H, d, J=8.4Hz), 6.89(1H, d, J=8.4Hz),

6.90(1H, s), 7.56(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.66(1H, d, J=2.0Hz),

7.82(1H, d, J=8.8Hz)

### 実施例 5 4

4 - (N - (2 - ヒドロキシエチル) - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル)

# アミノ) - 6 - メチルチオキナゾリン

·分子式 ; C19H19N3O3S

・収率(%);21

・融点(℃);146~147(分解)

• Mass;  $370(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

2.00(3H,s), 3.93(2H,t,J=4.2Hz), 4.01(2H,t,J=4.2Hz), 5.00(2H,s),

6.01(2H,s), 6.89(3H,m), 7.57(2H,m), 7.82(1H,d,J=9.2Hz), 8.55(1H,s)

### 実施例55

# 4-(4-クロロ-3-ニトロベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

4,6-ジクロロキナゾリン3.00g(0.015モル)、4-クロロ-3-ニトロベンジルアミン 塩酸塩3.80g(0.0170モル)を、イソプロピルアルコール 100ml、トリエチルアミン15mlに溶解させ、一昼夜加熱還流する。減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-酢酸エチル)により精製後、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶4.85gを得た。

·分子式 ; C<sub>15</sub>H<sub>10</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>

・収率(%);92

・融点(℃);199~200

· Mass ; 349(M+H)+

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

4.85(2H, d, J=6.0Hz), 7.49(1H, d, J=8.4Hz), 7.61(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz),

7.66(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.76(1H, d, J=8.8Hz), 7.96(1H, d, J=2.0Hz),

8. 20(1H, d, J=2. 0Hz), 8. 23(1H, brt, J=6. 0Hz), 8. 58(1H, s)

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

#### 実施例 5 6

4, 6-ジクロロキナゾリン704mg に2-プロパノール30ml、トリエチルアミン1.07g、α-エトキシカルボニル-3, 4-メチレンジオキシベンジルアミン1.01gを加え、4時間還流した。水を加え、クロロホルムで3回抽出し、合わせた有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、残渣を再結晶(エタノールー酢酸エチルーヘキサン)し、標題化合物 1.167gを得た。

·分子式 ; C18H16N3O4CI

・収率(%);86

・融点(℃);169~170

· Mass m/e ; 386(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) ;

1.28(3H, t, J=7.2Hz), 4.27(2H, m), 5.85(1H, d, J=6.4Hz), 5.98(2H, s),

6.70(1H. brs). 6.81(1H. d. J=8.8Hz). 6.99(2H. m).

7. 10(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz), 7. 83(1H, d, J=2. 4Hz).

8.85(1H, d, J=8.8Hz), 8.63(1H, s)

# <u>実施例57~64</u>

実施例55~56の方法に準じて次の化合物を合成した。

# 実施例 5 7

# 4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C16H12N3O2Cl

・収率(%);76

・融点(℃);199~200

• Mass ;  $314(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

4.76(2H, d, J=5.6Hz), 5.82(1H, brs), 5.98(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz),

6.87(1H, d, J=8.0Hz), 6.89(1H, s), 7.67(1H, s), 7.69(1H, d, J=8.0Hz),

7.81(1H, d, J=8.0Hz), 8.70(1H, s)

## 実施例 5 8

# 4-(3, 4-ジクロロベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C15H10N3Cl3

・収率(%);72

・融点(℃);215~216

• Mass ;  $338(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

4.85(2H, d, J=5.6Hz). 5.94(1H, brs), 7.24(1H, d, J=8.4Hz),

7. 43(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 70(1H, d, J=9. 2Hz), 7. 72(1H, s).

7.83(1H, d, J=9.2Hz), 8.68(1H, s)

### 実施例59

# 4-(3,4-ジメトキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C17H16N3O2Cl

·収率(%);73

・融点(℃);174~175

· Mass ; 330(M+H)+

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.87(6H, s), 4.78(2H, d, J=5.2Hz), 6.85(1H, d, J=8.0Hz),

6.96(1H, d, J=8.0Hz), 6.98(1H, s), 7.34(1H, brs),

7.65(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz), 7.78(1H, d, J=9.2Hz),

8.08(1H, d, J=2.0Hz), 8.65(1H, s)

# 実施例 6 0

# 4-(ベンズイミダゾール-5-イルメチル)アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C16H12N6Cl

· 収率(%);76

·融点(°C);243~244 (分解)

• Mass ;  $310(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.89(2H, d, J=5.6Hz), 7.27(1H, d, J=8.4Hz), 7.55(1H, d, J=8.4Hz),

7.59(1H, s), 7.72(1H, d, J=8.8Hz), 7.80(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz),

8.25(1H,s), 8.50(1H,s), 8.53(1H,d,J=2.4Hz), 9.07(1H,brt,J=5.6Hz)

#### 実施例 6 1

4-(2-メトキシ-2, 3-ジヒドロベンゾフラン-5-イル)メチルアミノ -6-クロロキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & &$$

·分子式 ; C18H16N3O2Cl (341.798)

· 収率 (%);53

・融点(℃);178~179

· Mass ;  $342(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (DMS0-d<sub>6</sub>);

2.88(1H, dd, J=2.0Hz, 17.0Hz), 3.28~3.34(1H, m), 4.68(1H, d, J=5.7Hz),

5.68(1H, dd. J=2.0Hz, 6.6Hz), 6.79(1H, d. J=8.2Hz), 7.14(1H, d, J=8.2Hz),

7.24(1H, s), 7.70(1H, d, J=9.0Hz), 7.79(1H, dd, J=2.2Hz, 9.0Hz),

8. 46(1H, d, J=2. 2Hz), 8. 48(1H, s), 8. 82(1H, t, J=5. 7Hz)

### 実施例 6 2

<u>4-(2-メチルベンズイミダゾール-5-イルメチル)アミノー6-クロロキナゾリン</u>

$$C1 \xrightarrow{HN \longrightarrow N} Me$$

·分子式 : C17H14N5Cl

・収率(%);17

・融点(℃);273~274 (分解)

· Mass : 324(M+H)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.71(3H, s), 4.94(2H, d, J=5.6Hz), 7.48(1H, d, J=8.4Hz),

7.63(1H, d, J=8.4Hz), 7.70(1H, s), 7.77(1H, d, J=8.8Hz),

7.86(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.58(1H, s), 8.65(1H, d, J=2.0Hz),

9.65(1H.brs)

# <u>実施例 6 3</u>

<u>4-〔1-メチル-1-(3, 4-メチレンジオキシフェニル) エチル〕-アミ</u> <u>ノー6-クロロキナゾリン</u>

·分子式 ; C18H16N3O2Cl

・収率(%);32

・融点(℃):175~176

• Mass ;  $342(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.92(6H.s). 5.95(2H.s). 6.14(1H.brs). 6.76(1H.d.J=7.6Hz).

6.92(1H, d, J=7.6Hz), 6.93(1H, s), 7.67(1H, dd, J=8.8Hz),

7.77(1H, d, J=2.0Hz), 7.86(1H, d, J=8.8Hz), 8.50(1H, s)

## 実施例 6 4

# 4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-エトキシキナゾリン

·分子式; C18H17N3Os

・収率(%);44

・融点(℃);190~191

• Mass ;  $324(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>):

1.46(3H, t, J=6.8Hz), 4.10(2H, q, J=6.8Hz), 4.77(2H, d, J=5.2Hz),

5.68(1H.brs), 5.97(2H.s), 6.80(1H.d.J=8.0Hz), 6.87~6.92(3H.m),

7. 39(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 8Hz). 7. 79(1H, d, J=9. 2Hz), 8. 62(1H, s)

## 実施例 6 5

# 4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

4-クロロー 6-シアノキナゾリン140mg にイソプロピルアルコール15ml、トリエチルアミン75mg及びピペロニルアミン125mg を加え、5時間加熱還流した。 沈殿物を濾取し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付した。酢酸エチルで 溶出し、標題化合物を200mg 得た。

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>12</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>

・収率(%);89

・融点(℃);243~244

· Mass ; 305 (M+1)+

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.67(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s), 6.84(2H, s), 6.95(1H, s),

7.77(1H, d, J=8.4Hz), 8.56(1H, s), 8.89(1H, s), 9.04(1H, br)

# 実施例 6 6 ~ 8 7

実施例65の方法に準じて以下の化合物を合成した。

# <u>実施例 6 6</u>

4- (3-(1-イミダゾリル) プロピル) アミノー6-シアノキナゾリン

·分子式 ; C15H14N6

· 収率 (%);22

・融点(℃);196~197

• Mass m/e; 279(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

2.27(2H, quintet, J=6.4Hz), 3.66(2H, q, J=6.4Hz), 4.17(2H, t, J=6.4Hz),

7.07(1H,s), 7.11(1H,s), 7.82(1H,s), 7.82(1H,s), 8.09(1H,s),

8.37(1H, brs), 8.66(1H, s), 8.84(1H, s)

### 実施例 6 7

# 4- (ベンズイミダゾール-5-イル) メチルアミノー6-シアノキナゾリン

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>12</sub>N<sub>6</sub>

· 収率 (%);68

・融点(℃);274~277

• Mass  $: 301 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.88(2H, d, J=5.6Hz). 7.21~7.24(1H, m), 7.35~7.76(2H, m),

7.78(1H. d. J=8.8Hz), 7.06(1H. dd. J=8.8Hz.1.6Hz), 8.15(1H.s),

8.57(1H,s), 8.92(1H,s), 9.14(1H,m), 12.32(1H,m)

### 実施例 6 8

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-エトキシカルボニルキ

# ナゾリン

·分子式 ; C19H17N3O4

· 収率 (%);48

・融点(℃);156~157

· Mass : 352(M+H)+

·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>):

1.43(3H, t, J=7.2Hz), 4.44(2H, q, J=7.2Hz), 4.79(2H, d, J=5.2Hz),

5.98(2H,s), 6.14(1H,brs), 6.82(1H,d,J=8.0Hz), 6.89(1H,d,J=8.0Hz),

6.90(1H,s), 7.87(1H,d,J=8.8Hz), 8.33(1H,d,J=8.8Hz), 8.46(1H,s),

8.74(1H, s)

## 実施例 6 9

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メチルキナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{HN} \\ \text{Me} \\ \end{array}$$

·分子式 ; C17H15N3O2

· 収率(%);68

・融点(℃);203~204

• Mass ;  $294(M+H)^+$ 

·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>);

2.49(3H, s), 4.76(2H, d, J=5.6Hz), 5.79(1H, brs), 5.96(2H, s),

6.81(1H, d, J=8.0Hz), 6.88(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H, s), 7.44(1H, s),

7.57(1H, d, J=8.4Hz), 7.76(1H, d, J=8.4Hz), 8.66(1H, s)

## 実施例70

# 4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6,7-ジメトキシキナゾ

リン

·分子式 ; C18H17N3O4

·収率(%):77

・融点(℃);221~222

• Mass :  $340(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) ;

3.88(3H,s), 3.89(3H,s), 4.68(2H,d,J=6.0Hz), 5.97(2H,s),

6.85(2H.s), 6.94(1H,s), 7.09(1H,s), 7.64(1H,s), 8.33(1H,s),

8.37(1H, t, J=6.0Hz)

### 実施例 7\_1\_

<u>4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6, 8-ジメトキシキナゾリン</u>

$$\begin{array}{c} \text{HN} \\ \text{MeO} \\ \end{array}$$

·分子式 ; C18H17N3O4

・収率(%);88

・融点(℃);217~218

 $\cdot$  Mass ; 340(M+H)<sup>+</sup>

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.89(3H,s), 4.01(3H,s), 4.77(2H,d,J=5.2Hz), 5.63(1H,brs),

5. 97(2H, s), 6. 42(1H, d, J=2. 4Hz), 6. 77(1H, d, J=2. 4Hz),

6.80(1H, d, J=7.6Hz), 6.88(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.92(1H, d, J=1.6Hz),

8.65(1H,s)

# <u> 実施例72</u>

<u>4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-5,6-ジメトキシキナゾリン</u>

·分子式 ; C18H17N3O4

・収率(%);74

・融点(℃);122~123

• Mass ;  $340(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

3.97(6H, s), 4.77(2H, d, J=5.2Hz), 5.97(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz),

6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.88(1H, d, J=1.6Hz), 7.49(1H, d, J=8.8Hz),

7.82(1H, d, J=8.8Hz), 8.51(1H, s), 8.64(1H, brs)

#### 実施例73

# 4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-アセトアミド-7-メ

# トキシキナゾリン

·分子式 ; C1.8H1.8N4O4

・収率(%);66

・融点(℃);164~165

• Mass ;  $367(M+H)^+$ 

## • NMR $\delta$ (CDCl<sub>3</sub>);

2.26(3H,s), 4.04(3H,s), 4.76(2H,d,J=5.6Hz), 5.95(2H,s),

6.22(1H, brs), 6.77(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, d, J=8.0Hz),

6.89(1H,s), 7.31(1H,s), 8.02(1H,brs), 8.59(1H,s), 8.81(1H,s)

### 実施例74

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メチルチオー7-メト

# キシキナ<u>ゾリン</u>

·分子式 ; C18H17N3O3S

· 収率(%);39

・融点(℃);200~205 (分解)

• Mass ; 356(M+H)+

·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>);

2.50(3H,s), 4.01(3H,s), 4.78(2H,d,J=5.6Hz), 5.95(2H,s),

6.13(1H, brs), 6.79(1H, d, J=8.0Hz), 6.88(1H, d, J=8.0Hz),

6.91(1H, s), 7.15(1H, s), 7.33(1H, s), 8.56(1H, s)

# 実施<u>例 7 5</u>

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン

·分子式 ; C16H13N3O2

• 収率(%);69

・融点(℃);197~198

• Mass :  $280(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

4.78(2H. d. J=5.2Hz), 5.85(1H. brs), 5.96(2H. s), 6.80(1H. d. J=8.0Hz).

6.88(1H, d, J=8.0Hz). 6.91(1H, s). 7.46(1H, t, J=8.0Hz).

7.68(1H, d, J=8.0Hz), 7.75(1H, t, J=8.0Hz), 7.87(1H, d, J=8.0Hz).

8.71(1H, s)

## 実施例76

# 4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-8-メトキシキナゾリン

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>15</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>

·収率(%);76

・融点(℃);195~196

 $\cdot$  Mass : 310(M+H) $^+$ 

## • NMR $\delta$ (CDCl<sub>3</sub>);

4.03(3H, s), 4.78(2H, d, J=5.6Hz), 5.94(2H, s), 6.77(1H, d, J=8.0Hz),

6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.92(1H, s), 6.95(1H, brs), 7.12(1H, d, J=8.0Hz),

7.39(1H, t, J=8.0Hz), 7.48(1H, d, J=8.0Hz), 8.70(1H, s)

### 実施例<u>77</u>

# 4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-7-クロロキナゾリン

·分子式 ; C21H22N3O2Cl

· 収率 (%);62

・融点(℃);209~210

• Mass ; 314(M+H)+

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>):

4.77(2H, d, J=5.6Hz), 5.95(2H, s), 6.78(1H, d, J=8.0Hz),

6.88(1H, d, J=8.0Hz), 6.92(1H, s), 7.39(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

7.4(1H, brs), 7.83(1H.d, J=2.0Hz), 7.96(1H, d, J=8.8Hz), 8.63(1H, s)

:=

# 実施例78

# 4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノベンゾ〔g〕キナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 ; C<sub>20</sub>H<sub>15</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub> (329)

· 収率(%);45

・融点(℃);265 (分解)

• Mass :  $330(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4. 92(2H, d, J=6.0Hz), 5. 97(2H, s), 6. 88(1H, d, J=8.0Hz),

6.94(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 7.06(1H, d, J=1.6Hz), 7.68~7.81(2H, m),

8.11(1H, d, J=8.4Hz), 8.21(1H, d, J=8.4Hz), 8.33(1H, s), 8.90(1H, s),

9.36(1H, s), 11.09(1H, br)

### 実施例 7<u>9</u>

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6,7-メチレンジオキシ

## キナゾリン

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>13</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub> (323)

· 収率(%);55

・融点(℃);229~231

• Mass :  $324(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4. 62(2H, d, J=5.6Hz), 5. 94(2H, s), 6. 16(2H, s), 6. 79(1H, d, J=8.0Hz).

6.82(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.89(1H, d, J=2.0Hz), 7.06(1H, s),

7.68(1H, s), 8.26(1H, brt, J=5.6Hz), 8.28(1H, s)

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

#### 実施例 8 0

<u>4-(3, 4, 5-トリメトキシベンジル) アミノー6, 7-メチレンジオキシ</u> キナゾリン

·分子式 ; C19H19N3O5 (369)

• 収率(%);59

・融点(℃);240~241

• Mass ;  $370(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

3.61(3H, s), 3.70(6H, s), 4.65(2H, d, J=6.0Hz), 6.16(2H, s),

6.675(2H.s), 7.06(1H.s), 7.72(1H.s), 8.23(1H.brt, J=6.0Hz),

8.30(1H,s)

## 実施例 8 1

2-メチルー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) 7 > 1-6 > 7 > 8- トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C20H21N3O5

·収率(%);58

・融点(℃);190~191

• Mass ;  $384(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

2.67(3H,s), 3.93(3H,s), 4.01(3H,s), 4.11(3H,s),

4.77(2H, d, J=5.2Hz), 5.96(2H, s), 6.70(1H, s), 6.79(1H, d, J=7.6Hz),

6.89(1H, d, J=7.6Hz), 6.93(1H, s)

#### 実施例 8 2

# 2-イソプロピルー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-メ

## トキシキナゾリン

·分子式 ; C20H21N3O3

· 収率(%);84

・融点(℃);157~158

• Mass ;  $352(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.36(6H, d, J=6.8Hz), 3.15(1H, septet, J=6.8Hz), 3.88(3H, s),

4.81(2H, d, J=5.6Hz), 5.94(2H, s), 6.78(1H, d, J=8.0Hz),

6.91(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.96(1H, d, J=2.0Hz),

6.99(1H, brd, J=2.4Hz), 7.32(1H, dd, J=9.2Hz, 2.4Hz).

7. 79(1H, d, J=9. 2Hz)

#### 実施例 8 3

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>22</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>Cl

・収率(%);20

・融点 (℃);208~209

• Mass :  $446(M+1)^+$ 

·NMR δ(CDCl₃) ;

0.97(3H. t. J=7.6Hz). 1.71~1.81(2H.m). 4.01(2H.t.J=6.4Hz).

4.81(2H, brs), 5.80(1H, br), 5.96(2H, s), 6.79~7.86(10H, m)

# 実施例 8 4

2-(2-プロポキシフェニル)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub> (413)

·収率(%);15

・融点(℃);130~131

• Mass ;  $414(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

0.96(3H, t, J=7.2Hz),  $1.71\sim1.77(2H, m)$ , 4.00(2H, t, J=6.4Hz),

4.83(2H, s), 5.95(2H, s), 6.77~7.93(12H, m)

#### 実施例 8 5

<u>4-(3, 4-メチレンジオキシベンズアミド)-6,7,8-トリメトキシキ</u>ナゾリン

·分子式 ; C19H17N2O6

・収率(%);13

・融点(℃);190~192

• Mass ;  $384(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

4.10(6H,s), 4.12(3H,s), 6.07(2H,s), 6.91(1H,d,J=8.0Hz),

7.86(1H,s), 7.90(1H,s), 8.06(1H,d,J=8.0Hz), 8.18(1H,s)

#### 実施例86

4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)オキシ-6,7,8-トリメトキシ

PCT/JP92/01258 WO 93/07124

# キナゾリン

·分子式 ; C19H18N2O6

· 収率(%);49

・融点(℃);141~142

· Mass : 371(M+H)+

· NMR & (CDCl3);

3.97(3H,s), 4.05(3H,s), 4.13(3H,s), 5.53(2H,s), 5.99(2H,s),

6.84(1H, d, J=8.0Hz), 7.00(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 7.02(1H, d, J=2.0Hz),

7.20(1H, s), 8.74(1H, s)

## <u>実施例 8 7</u>

# 4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)オキシ-6-メチルチオキナゾリン

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>14</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>Cl

·収率(%);69

・融点(℃);104~105

• Mass  $: 327(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

2.59(3H.s), 5.56(2H,s), 6.00(2H.s), 6.85(1H,d,J=8.0Hz),

7.01(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 7.03(1H, d, J=1.6Hz),

7.72(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 7.88(1H, d, J=8.8Hz), 7.89(1H, d, J=1.6Hz),

8.78(1H, s)

#### 実施例 8 8

#### 2, 4, 6-トリメトキシキナゾリン

2,4-ジクロロー6-メトキシキナゾリン 5.0g(0.022モル)をメタノール 150 mlに懸濁させ、水素化ナトリウム 3.5gを徐々に加えた後、加熱還流する。 数時間後、反応液を減圧濃縮し、水を加えて析出晶を濾取し、水で洗い風乾して、標題化合物の粗黄色晶 4.8gを得た。

・融点(℃);143~144

• Mass ;  $221(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.90(3H.s), 4.08(3H.s), 4.18(3H.s), 7.36(1H.d.J=2.8Hz).

7. 39(1H. dd, J=8. 8Hz, 2. 8Hz). 7. 67(1H. d, J=2. 8Hz)

#### 実施例 8 9

2, 6-ジメトキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキナゾ リン

実施例 8 8 で得られた 2 , 4 , 6 ートリメトキシキナゾリン2.00 g (8.26 1 モル) のジメチルスルホキシド (15 ml) 溶液にピペロニルアミン3.75 g (24.8 1 リモル) を加え、150 ~160 ℃で加熱攪拌する。 1 時間後、反応液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチルー1 ーへキサン)により精製し、酢酸エチルー1 ーへキサンより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶1.50 g を得た。

·分子式 ; C18H17N3O4

· 収率 (%);18

・融点(℃);166~167

• Mass ;  $340(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.89(3H,s), 4.03(3H,s), 4.77(2H,d,J=5.2Hz), 5.94(2H,s),

6.76(1H, d, J=8.0Hz). 6.89(1H, dd, J=8.0Hz, 1.2Hz), 6.93(1H, d, J=1.2Hz),

7. 29(1H. dd, J=8. 8Hz, 2. 8Hz), 7. 32(1H, brs), 7. 59(1H, d, J=8. 8Hz)

# <u>実施例90</u>

# 2, 4-ビスベンジルオキシー6-メトキシキナゾリン

ベンジルアルコール3mlをテトラヒドロフラン50mlに溶解させ、水素化ナトリ

ウム 1.0gを加えて30分間40~50℃にて攪拌した後、2, 4 - ジクロロー6 - メトキシキナゾリン2.50g (0.0109モル)を加え、数時間加熱還流する。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥する。濾過、減圧下溶媒を留去し、得られる結晶をクロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の黄色晶3.84gを得た。

• 収率(%);95

・融点(℃);144~145

• Mass ;  $373(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

3.87(3H, s), 5.53(2H, s), 5.62(2H, s),  $7.31 \sim 7.55(12H, m)$ ,

7. 70(1H, d, J=8. 8Hz)

#### 実施例91

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \\ \text{N} \\ \\ \text{OBz1} \end{array}$$

·分子式 ; C24H21N3O4

·収率(%);18

・融点(℃):163~164

• Mass ; 416(M+H)+

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.86(3H,s). 4.75(2H.d, J=5.2Hz). 5.49(2H.s). 5.68(1H,brs).

5.96(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz), 6.84~6.87(3H, m),

7.28~7.36(4H, m), 7.51~7.53(2H, m), 7.63(1H, d, J=9.2Hz)

# 実施例 9 2

2, 6-ジクロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキナゾリ ン

$$C1$$
 $N$ 
 $C1$ 
 $0$ 

2, 4, 6 ートリクロロキナゾリン 3.6g、ピペロニルアミン 2.4g、トリエチルアミン 1.6g及びイソプロピルアルコール50mlの混合物を 1.5時間加熱還流した。熱時、沈殿物を濾取して、標題化合物を 5.2g 得た。

·分子式 ; C16H11N3O2Cl2

· 収率(%);98

・融点(℃);215

· Mass ; 349 (M+1)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.61(2H,s), 5.97(2H,s), 6.85(2H,s), 6.95(1H,s),

7. 63(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 80(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz),

8. 45(1H, d, J=2. 4Hz), 9. 24(1H, br)

#### 実施例 9 3

<u>2-クロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-シアノキ</u>ナゾリン

2, 4-ジクロロー6-シアノキナゾリン2gにイソプロピルアルコール35ml、トリエチルアミン900mg及びピペロニルアミン1.35gを加え、1.5時間加熱還流した。熱時、反応混合物中の沈殿物を濾取して、標題化合物を2.4g得た。

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>11</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>Cl

· 収率(%);79

・融点(℃);234~236(分解)

• Mass ;  $339 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMS0-d<sub>6</sub>);

4.63(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s), 6.86(2H, s), 6.97(1H, s),

7.72(1H, d, J=8.4Hz), 8.10(1H, dd, J=8.4Hz.1.8Hz),

8.90(1H, d, J=1.8Hz), 9.50(1H, br)

#### 実施例 9 4

2-クロロ-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー6-シアノキ ナゾリン

2, 4-ジクロロー6-シアノキナゾリン4gに3-クロロー4-メトキシベンジルアミン3.9g、トリエチルアミン3.97g、2-プロパノール 200mlを加え30分間還流した。反応混合物を室温まで冷し、析出した結晶を遮取し、水、クロロホルムで順次洗浄し、標題化合物を5.563g得た。

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>12</sub>N<sub>4</sub>OCl<sub>2</sub>

·収率(%);87

・融点(℃);264~266

• Mass m/e : 359(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.90(3H, s), 4.73(2H, d, J=5.2Hz), 6.92(1H, d, J=8.4Hz),

7.33(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz), 7.45(1H, d, J=2.0Hz), 7.74(1H, d, J=8.4Hz),

7.83(1H, dd, J=8.4Hz, 1.6Hz), 8.78(1H, d, J=1.6Hz), 8.85(1H, brs)

# 実施例95~105

実施例88~94の方法に準じて次の化合物を合成した。

# 実施例 9 5

<u>2-クロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6, 7, 8-</u> トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H18N3O5Cl

・収率(%);50

・融点 (℃) ;193 ~194

• Mass ;  $404(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>) :

3. 94(3H, s), 4. 03(3H, s), 4. 10(3H, s), 4. 75(2H, d, J=5.2Hz).

5.65(1H, brs), 5.98(2H, s), 6.59(1H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz),

6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H.s)

# <u>実施例96</u>

2-0ロロー4-(3-0ロロー4-メトキシベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式; C18H18Cl2N3O4

· 収率 (%);45

・融点(℃);199~200

· Mass ; 424(M+1)+

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>) :

3.89(3H, s), 3.95(3H, s), 4.02(3H, s), 4.08(3H, s),

4.76(2H.d.J=5.6Hz), 6.39(1H.brs), 6.83(1H.s), 6.89(1H.d.J=8.3Hz),

7. 31 (1H, dd, J=8. 4Hz. 2. 0Hz), 7. 40 (1H, d, J=2. 0Hz)

#### 実施例 9\_7

2-2-1-4-(3,4-1) 4-1+1 2-2+1 2

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ & & & \\ \text{MeO} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 ; C18H16N3O4Cl

· 収率 (%);97

・融点(℃);177~178

• Mass :  $374(M+H)^+$ 

·NMR & (CDCI3);

3.95(3H, s), 3.97(3H, s), 4.75(2H, d, J=5.2Hz), 5.74(1H, brt, J=5.2Hz),

5.97(2H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz), 6.81(1H, s),

6.88(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.91(1H, d, J=2.0Hz), 7.14(1H, s)

# 実施例 9 8

2-クロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-メトキシ キナゾリン

·分子式 ; C17H14N3O3Cl

· 収率(%);80

・融点(℃);202~203

• Mass ;  $344(M+1)^+$ 

·NMR & (CDCl3):

3.91(3H, s), 4.77(2H, d, J=5.6Hz), 5.94(2H, s), 6.76(1H, d, J=8.0Hz),

6.91(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.95(1H, d, J=1.6Hz).

7.35(1H, dd, J=9.2Hz, 2.8Hz), 7.46(1H, brd, J=2.8Hz),

7.69(1H.d.J=9.2Hz), 7.90(1H.brs)

#### 実施例 9 9

<u>2-クロロー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル) アミノー6-メトキシ</u> キナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ \hline & & \\ &$$

·分子式 ; C17H15N3O2Cl2

・収率(%);88

・融点(℃):171~172

· Mass ; 364(M+1)+

• NMR  $\delta$  (DMS0):

3.83(3H,s), 3.88(3H,s), 4.68(2H,d,J=5.6Hz), 7.13(1H,d,J=8.8Hz),

7. 33(1H. dd, J=2. 4Hz, 8. 8Hz), 7. 44(1H. dd, J=2. 8Hz, 9. 2Hz),

7. 46(1H, d, J=2. 4Hz), 7. 58(1H, d, J=9. 2Hz), 7. 72(1H, d, J=2. 8Hz),

9.05(1H, t, J=5.6Hz)

#### 実施例 1 0 0

# 2, 6-ジクロロー4-ベンジルアミノキナゾリン

·分子式 ; C15H11N3Cl2

· 収率(%);77

・融点(℃);227~228

·NMR & (CDCl3);

4.85(2H.d, J=5.2Hz), 5.97(1H.brs), 7.33~7.43(5H.m),

7.62(1H, d, J=2.0Hz), 7.68(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

7.74(1H, d, J=8.8Hz)

# 実施例 1 0 1

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & &$$

·分子式 ; C17H18N3O2Cl2

・収率(%);71

・融点(℃);228~229

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.88(2H, t, J=7.4Hz), 3.68(2H, m), 5.96(2H, s),

6.70(1H.dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.81(1H.d, J=8.0Hz), 6.87(1H.d, J=1.6Hz),

7.63(1H, d, J=8.8Hz), 7.80(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.40(1H, d, J=2.0Hz),

8.86(1H, d, J=5.2Hz)

#### 実施例102

2, 6-ジクロロー4ー(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノキナソリ

<u>ン</u>

·分子式 ; C16H12N3OCl3

・収率(%);93

・融点(℃);207~208

• Mass m/e; 368(M+1)

#### • NMR $\delta$ (CDC1<sub>3</sub>);

3.90(3H, s), 4.73(2H, d, J=5.6Hz), 6.91(1H, d, J=8.4Hz),

7. 32(1H, d, J=8. 4Hz, 2. 0Hz), 7. 45(1H, d, J=2. 0Hz),

7. 62(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz), 7. 66(1H, d, J=8. 8Hz),

8.07(1H, brs). 8.16(1H, d, J=2.0Hz)

#### 実施例 1 0 3

2, 6-ジクロロー4-(ベンズイミダゾール-5-イル)メチルアミノキナゾリン

$$C1 \xrightarrow{HN \\ N \\ C1} \xrightarrow{N} H$$

·分子式 ; C16H11N5Cl2 (344.205)

· 収率 (%);81

・融点(℃);>290

• Mass : 344(M+1)+

• NMR  $\delta$  (DMS0):

4.85(2H.d.J=6.0Hz), 7.25(1H.dd,J=1.6Hz.6.4Hz).

7.57(1H, d, J=6.4Hz). 7.60(1H, s), 7.66(1H, d, J=8.8Hz).

7.83(1H, dd, J=2.0Hz, 8.8Hz), 8.21(1H, s), 8.44(1H, brs).

8.52(1H, d, J=2.0Hz), 9.37(1H, t, J=6.0Hz)

# 実施例104

<u>2-クロロー4-(ベンズイミダゾール-5-イル)メチルアミノー6-シアノ</u> キナゾリン

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>11</sub>N<sub>6</sub>Cl (334.5)

・収率(%);58

・融点(℃);>290

• Mass ;  $335 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>)

4.81(2H, s),  $7.21\sim7.68(3H, m)$ , 7.73(1H, d, J=8.8Hz),

8.10(1H, d, J=8.8Hz), 8.17(1H.s), 8.91(1H.s), 9.55(1H.br)

#### 実施例105

$$\begin{array}{c|c} HO & & & \\ MeO & & & \\ MeO & & & \\ MeO & & & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C21H22N3O6Cl

・収率(%);55

• Mass :  $448(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.38(3H, s), 3.88(2H, t, J=4.4Hz), 4.01(2H, t, J=4.4Hz), 4.03(3H, s), 4.07(3H, s), 4.92(2H, s), 6.01(2H, s), 6.88~6.91(3H, m), 7.00(1H, s)

#### 実施例 1 0 6

2-ホルミルー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロ キナゾリン

2-エトキシカルボニルー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン0.50g(0.0013モル)を塩化メチレン20ml、テトラヒドロフラン20mlの混合溶媒に溶解させ、-78℃攪拌下、水素化ジイソプチルアルミニウムの1.0Mトルエン溶液を2.6ml滴下する。数時間-78℃にて攪拌後、反応液にメタノール20mlを加え、減圧下溶媒を留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製した後、酢酸エチルーn-ヘキサンより再結晶し、標題化合物の淡黄色晶0.23gを得た。

・収率(%);52

・融点(℃);200~202 (分解)

• Mass :  $342(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

4.86(2H, d, J=5.2Hz), 5.98(2H, s), 6.81(1H, d, J=7.6Hz),

6. 90(1H, d, J=7. 6Hz), 6. 92(1H, s), 7. 72(1H, d, J=2. 0Hz),

7.77(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.01(1H, d, J=8.8Hz), 10.05(1H, s)

#### 実施例107

 $\frac{2-x++2nux-u-4-(3, 4-x++v-2)x+2v-2u)}{6-2u-2}$ 

2-xトキシカルボニルー 4, 6-ジクロロキナゾリン2.72g(0.0100モル)、ピペロニルアミン1.75g(0.0116モル)、炭酸ナトリウム1.60g(0.0151モル)をイソプロピルアルコール 100mlにて混合し、一昼夜加熱還流する。溶媒を減圧下留去し、得られる残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製した後、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶し、標題化合物の無色針状晶3.56gを得た。

·分子式 ; C19H16N3O4Cl

・収率(%);92

・融点(℃);212~213

• Mass :  $386(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.49(3H, t, J=7.2Hz), 1.54(2H, q, J=7.2Hz), 4.83(2H, d, J=5.6Hz),

5.96(1H, brs), 5.97(2H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz),

6. 91(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz), 6. 97(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 70(1H, d, J=2. 0Hz),

7.72(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.00(1H, d, J=8.8Hz)

# 実施例 1 0 8 ~ 1 1 1

実施例106又は実施例107の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例 1 0 8

# 2-エトキシカルボニルー4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノー 6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C18H17N3O3Cl2

· 収率(%);88

・融点(℃);185~186

· Mass ; 406(M+1) \*

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.49(3H, t, J=7.2Hz), 3.90(3H, s), 4.54(2H, q, J=7.2Hz),

4.84(2H, d, J=5.2Hz), 6.09(1H, brs), 6.90(1H, d, J=8.4Hz),

7. 33(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 4Hz). 7. 48(1H, d, J=2. 4Hz).

7.72(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 7.74(1H, d, J=2.4Hz),

7. 99(1H, d, J=8. 8Hz)

# 実施例109

2-x++yカルボニルー4-(3, 4-x)チレンジオキシベンジル) アミノー 6, 7, 8-+リメトキシキナゾリン

·分子式 ; C22H23N3O7

・収率(%);定量的

・融点(℃);163~165(分解)

• Mass ;  $442(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

1.45(3H, t. J=7.2Hz), 3.94(3H, s), 4.02(3H, s), 4.18(3H, s),

4.46(2H, q, J=7.2Hz), 4.80(2H, d, J=5.2Hz), 5.89(1H, brt, J=5.2Hz),

5.94(2H, s), 6.74(1H, d, J=7.6Hz), 6.76(1H, s),

6.86(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.94(1H, d, J=1.6Hz)

#### 実施例 1 1 0

2-エトキシカルボニル-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノー

#### 6-メトキシキナゾリン

·分子式 ; C20H20N3O4Cl

・収率(%);73

・融点(℃);192~193

• Mass :  $402(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1. 49(3H, t, J=7.2Hz), 3. 90(3H, s), 3. 91(3H, s), 4. 53(2H, q, J=7.2Hz),

4.86(2H.d.J=5.6Hz), 5.90(1H.brt,J=5.6Hz), 6.90(1H.d.J=8.4Hz),

6.96(1H, d, J=2.4Hz), 7.36(1H, dd, J=8.4Hz, 2.4Hz),

7. 44(1H. dd. J=9. 2Hz. 2. 4Hz), 7. 49(1H. d. J=2. 4Hz), 8. 00(1H. d. J=9. 2Hz)

# 実施例111

<u>2-エトキシカルボニルー4-(ベンズイミダゾールー5-イルメチル)アミノ</u> -6-メトキシキナゾリン

·分子式 ; C20H19N5O3

・収率(%);48

・融点(℃);244~245 (分解)

· Mass ; 378(M+1)+

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 3.90(3H, s), 4.33(2H, q, J=7.2Hz),

4.94(2H, d, J=6.0Hz), 7.31(1H, d, J=8.0Hz), 7.47(1H, dd, J=8.8Hz, 2.8Hz),

7.53(1H, d, J=8.0Hz), 7.65(1H, brs), 7.77(1H, d, J=8.8Hz), 7.78(1H, s),

8.17(1H,s), 8.89(1H,brt,J=6.0Hz)

# <u>実施例112</u>

تَخ

2-ホルミルー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン4.00g (0.0117モル) のテトラヒドロフラン 250ml溶液に、水素化ナトリウム0.52g(0.013モル) を加え、氷冷攪拌下、トリエチル 2-ホスホノプロピオネート 2.8ml(0.013モル) を滴下する。しばらく氷冷攪拌を続けた後、室温まで昇温し、さらに1時間攪拌した。8 M塩酸-エタノール 1.5mlを加え、少量のシリカゲルを通した後、減圧下溶媒を留去し、残渣をカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン)により精製し、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物2.00gを得た。

· 分子式 ; C<sub>22</sub>H<sub>20</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>Cl

· 収率 (%);40

・融点 (℃) ;179 ~180 (分解)

• Mass ;  $426(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 2.50(3H, d, J=1.6Hz), 4.29(2H, q, J=7.2Hz),

4.78(2H, d, J=5.2Hz), 5.77(1H, brt, J=5.2Hz), 5.97(2H, s),

6.81(1H, d, J=8.0Hz), 6.87(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.89(1H, d, J=1.6Hz),

7.62(1H, q, J=1.6Hz), 7.64(1H, d, J=2.0Hz), 7.68(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).

7.81(1H, d, J=8.8Hz)

# 実施例113~119

実施例112の方法に準じて以下の化合物を得た。

# <u>実施例113</u>

(Z) - 2 - (2 - エトキシカルボニル - 1 - プロペニル) - 4 - (3, 4 - メ チレンジオキシベンジル) アミノー6 - 2 - クロロキナゾリン

·分子式 ; C22H20N3O4Cl

・収率(%);13

·収量(g);0.64

・融点(℃):162~164 (分解)

• Mass ;  $426(M+1)^+$ 

·NMR & (CDCl3);

1. 20(3H, t, J=7. 2Hz), 2. 17(3H, d, J=1. 6Hz), 4. 21(2H, q, J=7. 2Hz),

4.70(2H, d, J=4.8Hz), 5.64(1H, brs), 5.97(2H, s), 6.53(1H, q, J=1.6Hz),

6.81(1H, d, J=7.6Hz). 6.85(1H, dd, J=7.6Hz.1.6Hz), 6.87(1H, d, J=1.6Hz),

7.58(1H. d. J=2.4Hz), 7.62(1H. dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 7.71(1H. d. J=8.8Hz)

#### 実施例 1 1 4

(E) - 2 - (2 - x + 2) ルボニルビニル) - 4 - (3, 4 - x + 2) キシベンジル) アミノー6 - 2 ロロキナゾリン

·分子式 ; C21H18N3O4Cl

· 収率 (%);67

・融点 (℃) ;195 ~196

• Mass ;  $412(M+1)^+$ 

·NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 4.29(2H, q, J=7.2Hz), 4.80(2H, d, J=5.2Hz),

5.77(1H, brs), 5.97(2H, s), 6.81(1H, d, J=7.6Hz), 6.89(1H, d, J=7.6Hz),

6. 90(1H, s), 7. 21(1H, d, J=15. 6Hz), 7. 64(1H, d, J=2. 0Hz).

7. 66(1H, d, J=15. 6Hz), 7. 68(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 0Hz), 7. 82(1H, d, J=9. 2Hz)

## 実施例 1 1 <u>5</u>

(E) - 2 - (2 - エトキシカルボニルビニル) - 4 - (3 - クロロー 4 - メト キシベンジル) アミノー6 - クロロキナゾリン

·分子式 ; C21H19N3O3Cl2

・収率(%);74

・融点(℃);211~212

• Mass :  $432(M+1)^+$ 

·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>);

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 3.89(3H.s), 4.28(2H, q, J=7.2Hz),

4.79(2H. d. J=5.6Hz), 6.91(1H. d. J=8.4Hz), 7.16(1H. d. J=15.6Hz),

7.33(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz), 7.46(1H, d, J=2.0Hz).

7. 62(1H, d, J=15. 6Hz), 7. 64(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz),

7.75(1H, d, J=8.8Hz), 7.77(1H, brs), 8.16(1H, d, J=2.4Hz)

# 実施例116

# 

·分子式 ; C22H21N3O3Cl2

· 収率(%);54

・融点(℃);154~155

• Mass ;  $446(M+1)^+$ 

·NMR & (CDCI3) ;

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 2.48(3H, d, J=1.6Hz), 3.91(3H, s),

4.29(2H, q, J=7.2Hz), 4.80(2H, d, J=5.2Hz), 5.82(1H, brt, J=5.2Hz),

6. 92(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 27(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz),

7. 42(1H, d, J=2. 0Hz), 7. 62(1H, q, J=1. 6Hz), 7. 67(1H, d, J=2. 4Hz),

7. 69(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz), 7. 82(1H, d, J=8. 8Hz)

# 実施例117

<u>(乙)−2−(2−エトキシカルボニル−1−プロペニル)−4−(3−クロロ</u> −4−メトキシベンジル)アミノ−6−クロロキナゾリン

·分子式 ; C<sub>22</sub>H<sub>21</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub>

• 収率(%);11

・融点(℃);141~142

· Mass ; 446(M+1)+

· NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

1.19(3H, t, J=7.2Hz), 2.17(3H, d, J=1.6Hz), 3.91(3H, s),

4. 19(2H, q, J=7. 2Hz), 4. 73(2H, d, J=5. 2Hz), 5. 69(1H, brt, J=5. 2Hz),

6.53(1H, q, J=1.6Hz), 6.92(1H, d, J=8.4Hz), 7.26(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz),

7. 40(1H, d, J=2. 0Hz), 7. 60(1H, d, J=2. 0Hz), 7. 63(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz),

7.71(1H, d, J=8.8Hz)

#### 実施例118

·分子式 ; C25H27N3O7

• 収率(%);51

・融点(℃);175~176

• Mass :  $482(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 2.52(3H, d, J=1.6Hz), 3.95(3H, s), 4.04(3H, s),

4.14(3H, s), 4.28(2H, q, J=7.2Hz), 4.80(2H, d, J=5.2Hz),

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

5.60(1H.brt, J=5.2Hz), 5.96(2H.s), 6.67(1H.s), 6.80(1H.d.J=8.0Hz),

6.87(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.90(1H, d, J=1.6Hz), 7.69(1H, q, J=1.6Hz)

# 実施例119

(Z) - 2 - (2 - X) エトキシカルボニルー1 - 2 ロペニル)-4 - (3, 4 - X) チレンジオキシベンジル)アミノー6, 7, 8 - トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>27</sub>N<sub>3</sub>O<sub>7</sub>

・収率(%);11

・融点(℃);157~158 (分解)

· Mass : 482(M+1)+

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.19(3H, t, J=7.2Hz), 2.16(3H, s), 3.92(3H, s), 4.02(3H, s),

4.09(3H, s), 4.21(2H, q, J=7.2Hz), 4.72(2H, d, J=5.2Hz), 5.43(1H, brs),

5.96(2H, s), 6.59~6.61(2H, m), 6.80(1H, d, J=8.0Hz), 6.86~6.89(2H, m)

# 実施例120

(E) - 2 - (2 - カルボキシー 1 - プロペニル) - 4 - (3, 4 - メチレンジ オキシベンジル) アミノー <math>6 - 2 ロロキナゾリン

(E) -2-(2-x++)カルボニルプロペニル) -4-(3,4-)チレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン1.00g(0.0023モル) をテトラヒドロフラン5 ml、エタノール20mlに溶解させ、1 N水酸化ナトリウム水溶液20mlを加えて数時間室温攪拌した。1 N塩酸20mlにて中和し、減圧下濃縮して析出する結晶を濾取し、水で洗って風乾し、標題化合物0.85gを得た。

·分子式 ; C20H16N3O4Cl

• 収率(%);91

・融点(℃);145~146

· Mass ; 398(M+1)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.36(3H, d, J=1.6Hz), 4.70(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s), 6.85(2H, s).

6.95(1H, s). 7.34(1H, q, J=1.6Hz), 7.72(1H, d, J=8.8Hz).

7.79(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.46(1H, d, J=2.0Hz),

8.86(1H, brt, J=5.6Hz)

# 実施例121~128

実施例120の方法に準じて以下の化合物を得た。

# 実施例121

·分子式 ; C17H12N3O4Cl

· 収率(%);定量的

・融点(℃);240 (分解)

• Mass ;  $402(M-1+2Na)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) ;

4.71(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s), 6.83(1H, d, J=8.0Hz).

6.89(1H, dd, J=8.0Hz, 1.2Hz), 7.06(1H, d, J=1.2Hz),

7.75(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 7.90(1H, d, J=8.8Hz),

8.48(1H, d, J=2.4Hz), 8.82(1H, brt, J=5.6Hz)

# <u>実施例122</u>

·分子式 ; C19H14N3O4Cl

・収率(%);43

・融点(℃);114~115

• Mass :  $428(M-1+2Na)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

4.71(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s), 6.84(1H, d, J=8.0Hz),

6.90(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.99(1H, d, J=1.6Hz),

7. 02(1H, d, J=15.6Hz), 7. 23(1H, d, J=15.6Hz), 7. 73(1H, d, J=9.2Hz),

7.78(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz), 8.44(1H, d, J=2.0Hz),

8.89(1H, brt, J=5.6Hz)

#### 実施例123

(Z) - 2 - (2 - カルボキシ - 1 - プロペニル) - 4 - (3, 4 - メチレンジ オキシベンジル) アミノー<math>6 - 2 ロロキナゾリン

·分子式 ; C20H16N3O4Cl

· 収率(%);定量的

・融点(℃);195~196 (分解)

• Mass ;  $398(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

2.10(3H, d, J=1.6Hz), 4.70(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s),

6.56(1H, d, J=1.6Hz), 6.86(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz),

7.00(1H, d, J=1.6Hz), 7.65(1H, d, J=9.2Hz), 7.81(1H, dd, J=9.2Hz, 2.4Hz),

8.46(1H, d, J=2.4Hz), 8.96(1H, brt, J=5.6Hz)

#### 実施例124

# (E) - 2 - (2 - カルボキシビニル) - 4 - (3 - クロロ-4 - メトキシベンジル) アミノー<math>6 - 2クロロキナゾリン

·分子式 ; C19H15N3O3Cl2

· 収率(%);定量的

・融点(℃);109~110

• Mass;  $448(M-1+2Na)^+$ 

- NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>):

3.81(3H, s), 4.73(2H, d, J=5.6Hz), 6.95(1H, d, J=15.6Hz),

7.05(1H, d, J=15.6Hz). 7.08(1H, d, J=8.4Hz).

7.37(1H. dd, J=8.4Hz.2.0Hz), 7.48(1H.d, J=2.0Hz),

7.68(1H, d, J=8.8Hz), 7.73(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).

8.42(1H, d, J=2.0Hz), 8.91(1H, brt, J=5.6Hz)

# 実施例125

(E) -2-(2-カルボキシ-1-プロペニル) -4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H17N3O3Cl2

・収率(%);定量的

・融点(℃);151~152

• Mass ;  $462(M-1+2Na)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.33(3H, d, J=1.2Hz), 3.82(3H, s), 4.72(2H, d, J=5.6Hz),

7.09(1H, d, J=8.4Hz), 7.20(1H, d, J=1.2Hz), 7.32(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz),

7.44(1H, d, J=2.0Hz), 7.67(1H, d, J=8.8Hz), 7.74(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz),

8.43(1H, d, J=2.4Hz), 8.87(1H, brt. J=5.6Hz)

#### 実施例 1 2 6

(Z) - 2 - (2 - カルボキシ- 1 - プロペニル) - 4 - (3 - クロロ- 4 - メ)トキシベンジル) アミノー6 - クロロキナゾリン

·分子式 ; C<sub>20</sub>H<sub>17</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub>

・収率(%);定量的

・融点(℃);207~208(分解)

• Mass :  $418(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.10(3H, d, J=1.4Hz), 3.83(3H, s), 4.72(2H, d, J=5.2Hz),

6.54(1H, d, J=1.4Hz), 7.10(1H, d, J=8.4Hz), 7.38(1H, dd, J=8.4Hz, 2.4Hz),

7. 49(1H, d, J=2. 4Hz), 7. 65(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 81(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz),

8.44(1H, d, J=2.4Hz), 8.95(1H, brt, J=5.2Hz)

#### 実施例127

(E) -2-(2-カルボキシ-1-プロペニル) -4-(3,4-メチレンジ オキシベンジル) アミノー <math>6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C23H23N3O7

• 収率(%);91

・融点(℃);200~201 (分解)

• Mass :  $454(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.38(3H.s), 3.89(3H,s), 3.92(3H,s), 4.01(3H,s),

4.71(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s), 6.85(2H, s), 6.93(1H, s),

7.37(1H.s), 7.53(1H.s), 8.53(2H.brt, J=5.6Hz), 12.55(1H.brs)

# 実施例128

(Z) - 2 - (2 - カルボキシー1 - プロペニル) - 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6, 7, 8 - トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C23H23N3O7

• 収率(%);90

・融点(℃);237~238.(分解)

• Mass ;  $454(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.11(3H, d, J=1.2Hz), 3.92(3H, s), 3.93(3H, s), 3.94(3H, s).

4.76(2H, d, J=5.6Hz), 5.98(2H, s), 6.8~6.9(3H, m), 6.97(1H, s),

7.61(1H, s), 9.08(1H, brt, J=5.6Hz)

#### 実施例129

4 - (α - カルボキシ - 3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6 - 2ロキナゾリン

 $4-(\alpha-x++)$ カルボニル-3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 100mgにエタノール10ml、水5ml、水酸化ナトリウム20mgを加え、10分間還流した。反応液を減圧濃縮し、水20mlを加えた後、1N塩酸で中和した。析出した結晶を濾取し、標題化合物45mgを得た。

·分子式 ; C17H12N3O4Cl

・収率(%);49

・融点(℃);235~236

· Mass m/e; 358(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

5.75(1H, d, J=6.4Hz), 6.01(2H, s), 6.89(1H, d, J=8.0Hz),

7.00(1H, d, J=8.0Hz), 7.08(1H, s), 7.70(1H, d, J=8.8Hz),

7.75(1H, dd, J=1.6Hz, 8.8Hz), 8.49(1H, s), 8.59(1H, d, J=6.4Hz),

8.70(1H, d, J=1.6Hz)

#### 実施例130~131

実施例129の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例 1 3 0

4 - (N - (カルボキシメチル) - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミ <math>(1) - 6, 7, 8 -トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C21H2iN3O7

·収率(%);90

・融点 (℃) ;134 ~136

· Mass ; 428(M+H)+

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.43(3H, s), 4.06(3H, s), 4.17(3H, s), 4.62(2H, s), 5.16(2H, s),

6.03(2H,s), 6.87(1H,s), 6.91(2H,s), 7.06(1H,s), 8.87(1H,s)

#### 実施例131

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-カルボキシキナゾリン

·分子式 ; C17H13N3O4

· 収率(%);98

・融点(℃);247~248 (分解)

• Mass ;  $324(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.86(2H, d, J=5.6Hz), 5.99(2H, s), 6.89(1H, d, J=8.0Hz),

6.92(1H, d, J=8.0Hz), 7.02(1H, s), 7.92(1H, d, J=8.8Hz),

8.46(1H, d, J=8.8Hz), 8.96(1H, s), 9.20(1H, s), 10.88(1H, brs)

#### 実施例132

 $4 - (\alpha - \pi )$   $\alpha - 3$   $\alpha - 3$   $\alpha - 3$   $\alpha - 4$   $\alpha - 3$   $\alpha - 4$   $\alpha -$ 

 $4-(\alpha-x$ トキシカルボニルー 3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 200mgに10%のアンモニアエタノール溶液20mlを加え、室温で 3日間攪拌した。析出している結晶を遮取し、標題化合物60mgを得た。

·分子式 ; C17H13N4O3Cl

• 収率 (%);32

・融点(℃);230~231

· Mass m/e : 357(M+1)

·NMR δ(CDC13+DMSO-d6);

5.96(3H, m), 6.42(1H, brs), 6.79(1H, d, J=8.0Hz),

7.09(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 7.14(1H, d, J=1.6Hz), 7.15(1H, brs),

7.67(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.75(1H, d, J=8.8Hz), 8.28(1H, d, J=2.0Hz),

8.57(1H,s)

#### 実施例133~134

実施例132の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例133

<u>4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-カルバモイルキナゾリン</u>

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ 0 & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

・分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>14</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>

• Mass ;  $323(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.68(2H, d, J=6.0Hz), 5.97(2H, s), 6.85(1H, d, J=8.0Hz),

6.88(1H, d, J=8.0Hz), 6.97(1H, s), 7.55(1H, brs), 7.70(1H, d, J=8.4Hz),

7.97(1H.brs). 8.18(1H.dd, J=8.4Hz, 1.6Hz), 8.50(1H.s),

8.84(1H, d, J=1.6Hz), 8.92(1H, brt, J=6.0Hz)

#### 実施例134

## 

·分子式 ; C17H13C1N4O3

·収率(%);71

·融点(℃);245~247 (分解)

• Mass : 357(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

4.77(2H, d, J=5.2Hz), 5.97(2H, s), 6.85(1H, d, J=8.0Hz),

6.92(1H, d, J=8.0Hz), 7.04(1H, s), 7.66(1H, brs), 7.83(2H, m).

8.07(1H.brs), 8.49(1H.s), 8.99(1H.brs)

#### 実施例135

## 

4-(α-エトキシカルボニル-3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ

-6-クロロキナゾリン 200mgにエタノール10ml、水素化ホウ素ナトリウム 197 mgを加え、30分間還流した。水 5 mlを加え、溶媒を減圧濃縮した後、再び水10mlを加えた。析出した結晶を濾取し、標題化合物30mgを得た。

·分子式 ; C17H14N3O3Cl

• 収率(%);17

・融点(℃):204~205

• Mass m/e ; 344(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>(+DMSO-d<sub>6</sub>));

3.95(2H, m), 5.43(1H, q, J=4.4Hz), 5.92(1H, d, J=1.6Hz).

5.93(1H, d, J=1.6Hz), 6.76(1H, d, J=8.0Hz), 6.90(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz),

6.95(1H, d, J=1.6Hz), 7.60(1H, brs), 7.65(1H, dd, J=8.4Hz, 2.4Hz),

7.74(1H, d, J=8.4Hz). 8.31(1H, d, J=2.4Hz), 8.53(1H, s)

#### 実施例136

<u>4-〔(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-ヒドロキシメチルキ</u>ナゾリン

実施例135の方法に準じて標題化合物を得た。

・分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>15</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>

· 収率(%);34

・融点(℃);176~177

• Mass m/e : 310(M+1)

#### • NMR $\delta$ (DMS0-d<sub>6</sub>);

4.62(2H, d, J=5.6Hz), 4.65(2H, d, J=5.6Hz), 5.36(1H, t, J=5.6Hz),

5.94(2H.s), 6.82(1H.s), 6.82(1H.s), 6.92(1H.s),

7.63(1H, d, J=8.4Hz), 7.70(1H, d, J=8.4Hz), 8.20(1H, s), 8.41(1H, s),

8.74(1H, t, J=5.6Hz)

#### 実施例137

4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-メチルスルフィニルキ ナゾリン

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-メチルチオキナゾリン1.80g(5.53ミリモル)のクロロホルム(100ml)溶液に、氷冷攪拌下、m-クロロ過安息香酸1.20g(6.95ミリモル)のクロロホルム(30ml)溶液を滴下する。数時間氷冷攪拌した後、反応液を飽和重曹水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥する。濾過後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーアセトン)にて精製し、クロロホルムーnーヘキサンより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶1.51gを得た。

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>15</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>S

・収率(%);80

・融点(℃);154~155

· Mass ; 342(M+H)+

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

2.75(3H, s), 4.80(2H, d, J=5.2Hz), 5.96(2H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz),

6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H, s), 7.06(1H, brs), 7.64(1H, d, J=8.8Hz),

7.98(1H, d, J=8.8Hz), 8.43(1H, s), 8.74(1H, s)

#### 実施例138

<u>4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メチルスルホニルキナ</u> プリン

$$\operatorname{MeSO}_2 \xrightarrow{\operatorname{HN}} 0$$

実施例137で得られた4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-メチルスルフィニルキナゾリン1.00g(2.93ミリモル)のクロロホルム(50ml)溶液に、室温攪拌下、m-クロロ過安息香酸0.65g(3.8ミリモル)のクロロホルム(20ml)溶液を滴下する。数時間室温攪拌した後、反応液を飽和重曹水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥する。濾過後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)にて精製し、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の黄色晶0.85gを得た。

·分子式 ; C17H15N3O4S

・収率(%);81

・融点(℃);192~193

• Mass ; 358(M+H)+

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.13(3H, s), 4.80(2H, d, J=5.2Hz), 5.95(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz),

6.91(1H, d, J=8.0Hz), 6.95(1H, s), 8.05(1H, d, J=8.8Hz),

8.17(1H, d, J=8.8Hz), 8.72(1H, s), 8.81(1H, brs), 8.98(1H, s)

#### 実施例139

2-ヒドロキシメチルー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6

2-ベンジルオキシメチル-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミ ノー6-メトキシキナゾリン1.26g(2.93ミリモル)の酢酸エチルーエタノール 溶液(20ml-20ml)に10%パラジウム-カーボン粉末 1.5gを加え、水素気流下 一昼夜室温攪拌する。反応液をセライト濾過し、熱酢酸エチルーエタノールで洗 って、濾液と洗液とを減圧下溶媒留去し、標題化合物の淡黄色晶0.89gを得た。

·分子式 ; C<sub>18</sub>H<sub>17</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

収率(%);89

・融点(℃);216~218

• Mass ;  $340(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.91(3H, s), 4.15(1H, brs), 4.68(2H, brs), 4.77(2H, d, J=5.6Hz),

5.95(2H,s), 6.79(1H,d,J=7.6Hz), 6.85(1H,brs).

6.88(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.92(1H, d, J=1.6Hz), 7.21(1H, d, J=2.8Hz),

7.37(1H, dd, J=9.2Hz, 2.8Hz), 7.72(1H, d, J=9.2Hz)

#### 実施例140

2-ヒドロキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-メト

#### キシキナゾリン

実施例139の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C17H15N3O4

· 収率 (%);16

・融点(℃);215~217 (分解)

• Mass ; 326(M+H)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.79(3H, s), 4.62(2H, d, J=5.6Hz), 5.98(2H, s), 6.84~6.87(2H, m),

6.94(1H.s), 7.09(1H.d, J=8.8Hz), 7.22(1H, dd, J=8.8Hz, 2.8Hz),

7.60(1H.d.J=2.8Hz). 8.65(1H.brt,J=5.6Hz). 10.55(1H.s)

#### <u>実施例141</u>

 $\frac{2-\pi \nu \in \nu - 4 - (3, 4 - \nu \in \nu)}{2 + \nu \in \nu}$  シキナゾリン

塩化オキサリル 1.0ml (11ミリモル) の塩化メチレン10ml溶液に、-78℃攪拌 ざ 下ジメチルスルホキシド 1.5mlの塩化メチレン5ml溶液を滴下する。-78℃にて 15分間攪拌後、2-ヒドロキシメチル-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メトキシキナゾリン0.74g(2.2ミリモル)のジメチルスルホキシド7ml溶液を滴下する。-78℃にて20分間攪拌後、トリエチルアミン5mlを滴下して室温まで昇温させながら30分間攪拌する。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過し、濾液を減圧下溶媒留去して、標題化合物の粗茶褐色油状物0.74gを得た。

·分子式 ; C18H15N3O4

・収率(%);定量的

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>) :

3.93(3H.s), 4.86(2H.d, J=5.6Hz), 5.95(2H.s), 6.28(1H.brs),

6.78(1H, d, J=8.0Hz), 6.89(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz),

6. 92(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 09(1H, d, J=2. 8Hz), 7. 47(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 8Hz),

7. 97(1H, d, J=9. 2Hz), 10. 02(1H, s)

#### 実施例142

2-カルボキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-メトキシキナゾリン

実施例 141で得られた 2-ホルミル-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6-メトキシキナゾリン0.59g(1.8ミリモル) の 1,4-ジオキサン20m1溶液に、酸化銀(I) 1.00g、1 N水酸化ナトリウム水溶液15m1を加え、60 C にて攪拌する。30分後、反応液をセライトにて濾過し、少量のジオキサン、

水で洗って、遮液と洗液とを1N塩酸にて中和し、クロロホルム-エタノールで抽出する。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過し、遮液を減圧下溶媒留去して、得られる結晶を遮取し、クロロホルムで洗い、標題化合物の淡黄色晶0.34gを得た。

·分子式 ; C18H15N3O5

·収率(%);55

・融点 (℃) ;190 ~191 (分解)

• Mass ;  $354(M+H)^+$ 

·NMR δ(DMSO-d<sub>6</sub>);

3.90(3H, s). 4.77(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s), 6.86(1H, d, J=8.0Hz),

6. 92(1H, d, J=8. 0Hz), 7. 05(1H, s), 7. 49(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 8Hz).

7.76(1H. d. J=2.8Hz). 7.79(1H. d. J=9.2Hz). 8.91(1H. brt. J=5.6Hz)

#### 実施例143~145

実施例141~142の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例143

4-(3-ホルミルベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H19N3O4

· 収率(%);定量的

・融点(℃);油状物質

• NMR δ (CDCl<sub>3</sub>) ;

3.96(3H,s), 4.04(3H,s), 4.13(3H,s), 4.97(2H,d,J=5.6Hz),

5.97(1H, brt, J=5.6Hz), 6.76(1H, s), 7.53(1H, t, J=7.6Hz),

7.70(1H, d, J=7.6Hz), 7.81(1H, d, J=7.6Hz), 7.91(1H, s), 8.64(1H, s),

10.00(1H, s)

#### 実施例144

### 4-(3-カルボキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H19N3O5

・収率(%);45

·融点(℃);245~246 (分解)

• Mass ;  $370(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.89(3H,s), 3.93(3H,s), 3.98(3H,s), 4.86(2H,d, J=5.6Hz),

7.46(1H, d, J=7.6Hz), 7.56(1H, s), 7.62(1H, d, J=7.6Hz),

7.83(1H, d, J=7.6Hz), 7.95(1H, s), 8.39(1H, s), 8.83(1H, brs)

#### <u>実施例145</u>

#### 4-(4-アセチルベンジル)アミノ-6-メトキシキナゾリン

· 分子式 ; C<sub>18</sub>H<sub>17</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>

· 収率(%);41

・融点(℃);204~206

• Mass ; 308(M+H)+

·NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

2.60(3H,s), 3.91(3H,s), 4.97(2H,d,J=5.6Hz), 5.96(1H,brs),

6.98(1H, s), 7.42(1H, d, J=9.2Hz), 7.50(2H, d, J=8.0Hz).

7.82(1H, d, J=9.2Hz), 7.94(2H, d, J=8.0Hz), 8.61(1H, s)

#### 実施例 1 4 6

2-ヒドロキシイミノメチルー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミ1-6-クロロキナゾリン

2-ホルミルー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン1.00g(2.93ミリモル)のエタノール<math>30ml溶液に、ヒドロキシルアミン塩酸塩0.60g、1 N水酸化ナトリウム水溶液 3.0mlを加え、60 にて30 分間攪拌する。放冷後、析出晶を濾取し、エタノール、n- キサンで洗って風乾し、標題化合物の白色晶1.00gを得た。

·分子式 ; C17H13N4O3Cl

·収率(%);96

・融点(℃):245~246 (分解)

• Mass : 357(M+1)

#### • NMR $\delta$ (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.69(2H, d, J=6.0Hz), 5.96(2H, s), 6.84(1H, d, J=7.6Hz),

6. 91(1H, d, J=7. 6Hz, 1. 6Hz), 7. 05(1H, d, J=1. 6Hz),

7.72(1H, d, J=8.8Hz), 7.78(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.96(1H, s),

8.45(1H, d, J=2.0Hz), 8.91(1H.brt, J=6.0Hz), 11.83(1H.s)

#### 実施例147~149

実施例146の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例147

2-ヒドロキシイミノメチル-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H16N4O4

・収率(%);46

・融点(℃);229~230 (分解)

• Mass ; 353(M+H) \*

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.88(3H, s), 4.72(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s), 6.85(1H, d, J=8.0Hz),

6.91(1H, d, J=8.0Hz), 7.05(1H, s), 7.40(1H, dd, J=9.2Hz, 2.8Hz).

7.66(1H, d, J=9.2Hz), 7.69(1H, d, J=2.8Hz), 7.94(1H, s).

8.62(1H, brt, J=5.6Hz), 11.63(1H, s)

#### 実施例148

# 4-(3-ヒドロキシイミノメチルベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H20N4O4.

・収率(%);56

・融点(℃);231~232 (分解)

• Mass : 369(M+H)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.88(3H,s), 3.91(3H,s), 3.98(3H,s), 4.80(2H,d,J=6.0Hz),

7.3~7.5(3H.m), 7.52(1H.s), 7.60(1H.s), 8.11(1H.s), 8.35(1H.s),

8.60(1H.brs), 11.17(1H.s)

#### 実施例 1 4 9

<u>4- [4- (1-ヒドロキシイミノエチル) ベンジル] アミノー6-メトキシキナブリン</u>

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ \hline & N & & \\ \hline & N & & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C18H18N4O2

・収率(%);定量的

・融点(℃);245~246(分解)

• Mass ;  $323(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

2.13(3H, s). 3.95(3H, s). 4.97(2H, d, J=5.6Hz). 7.44(2H, d, J=8.4Hz).

7.63(2H, d, J=8.4Hz), 7.68(1H, dd, J=9.2Hz, 2.8Hz).

7.83(1H, d, J=9.2Hz), 8.14(1H, d, J=2.8Hz), 8.84(1H, s), 10.75(1H, brs),

11.18(1H,s)

#### 実施例 1 5 0

2-エトキシカルボニルメトキシイミノメチル-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン

2-ヒドロキシイミノメチルー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン0.50g(1.4ミリモル)のジメチルホルムアミド25ml 懸濁液に水素化ナトリウム0.10g(2.5ミリモル)を加え攪拌する。30分後プロモ酢酸エチルの25ml(2.3ミリモル)を滴下し、数時間室温攪拌した後、反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出する。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過し、滤液を減圧下溶媒留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン)にて精製し、標題化合物の淡黄色晶0.52gを得た。

·分子式 ; C21H18N4O5Cl

· 収率(%);84

・融点(℃);154~155

• M a · s s ; 443(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>):

1.29(3H, t. J=7.2Hz), 4.23(2H, q, J=7.2Hz), 4.74(2H, d, J=5.2Hz),

4.88(2H,s), 5.96(2H,s), 6.03(1H,brt,J=5.2Hz), 6.78(1H,d,J=7.6Hz),

6.87(1H, d, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.93(1H, d, J=1.6Hz),

7.65(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.70(1H, d, J=2.0Hz), 7.84(1H, d, J=8.8Hz),

8. 25(1H. s)

#### 実施例151

## 4-(3-アミノー4-クロロベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

4-(4-クロロー3-ニトロベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン1.00 g(2.86ミリモル)、鉄粉0.85g、酢酸10ml、エタノール50mlの混合物を数時間加熱還流する。減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン)により精製し、標題化合物の淡黄色晶0.91gを得た。

·分子式 ; C15H12N4Cl2

· 収率 (%);定量的

・融点(℃);226~229 (分解)

• Mass :  $319(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

4.19(2H, brs), 4.73(2H, d, J=6.0Hz), 6.71(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz),

6.83(1H, d, J=2.0Hz), 7.18(1H, d, J=8.0Hz), 7.64(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.72(1H, brs), 7.74(1H, d, J=8.8Hz), 8.19(1H, d, J=2.0Hz), 8.60(1H, s)

#### 実施例152

### 4-(4-クロロ-3-ホルムアミドベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

実施例151で得られた4-(3-アミノ-4-クロロベンジル)アミノ-6
-クロロキナゾリン0.90g(2.82ミリモル)を蟻酸15mlに溶解させ、無水酢酸1
mlを加えて数時間室温攪拌した。減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)により精製後、酢酸エチルより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶0.64gを得た。

·分子式 ; C16H12N4OCl2

・収率(%);65

・融点(℃);229~230

• Mass ;  $347(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.74(2H, d, J=5.6Hz), 7.15(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz), 7.43(1H, d, J=8.4Hz).

7.72(1H, d, J=8.8Hz), 7.80(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.16(1H, d, J=2.0Hz),

8.32(1H, d, J=2.0Hz), 8.45(1H, s), 8.46(1H, s), 8.95(1H, brs),

9.83(1H, brs)

#### 実施例153

4-(3-ホルムアミド-4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリ

스

$$\begin{array}{c|c} & H \\ & N-CHO \\ \hline \\ OMe \end{array}$$

4-(3-ニトロー4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン1g、酢酸4ml、水4ml、エタノール40mlの混合物をゆるやかに加熱還流しながら鉄粉末1gを少量ずつ加え、2時間加熱還流した。反応液の不溶物を遮去し、褐色の遮液に濃塩酸を少しずつ加え黄色澄明液を得、氷冷して析出した結晶を遮取、乾燥して、4-(3-アミノー4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン塩酸塩を1.1g得た。この塩酸塩をエタノールー水に溶解し、15%水酸化ナトリウム水溶液を少しずつ加えアルカリ性にし、次いで水を少しずつ加え、生じた結晶を遮取、水洗、乾燥して、4-(3-アミノー4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン(アニリン体)770mgを得た。次に氷冷下無水酢酸2mlに蟻酸1mlを滴下し、その後50℃で15分間加熱し、直ちに氷冷し、その混合物に上記アニリン体200mgを結晶のまま加えた。同温で1時間、次いで室温で1時間反応し、水を加えて生じた結晶を遮取、水洗、乾燥し、標題化合物を130mg得た。

·分子式 ; C17H15N4O2Cl (342.786)

• 収率(%);60

・融点(℃);208~209

· Mass ; 343 (MH) +

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

3.82(3H, s), 4.68(2H, d, J=5.7Hz), 6.98(1H, d, J=8.2Hz),

7. 09(1H, dd, J=2. 0Hz, 8. 2Hz), 7.71(1H, d, J=9. 0Hz),

7.79(1H, dd, J=2.4Hz, 9.0Hz), 8.23(1H, d, J=2.0Hz).

8.27(1H, d, J=2.4Hz), 8.47(2H, s), 8.88(1H, t, J=5.7Hz), 9.62(1H, brs)

#### 実施例 1 5 4

<u>4-(3-メタンスルホニルアミノ-4-クロロベンジル) アミノ-6-クロロ</u> キナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & H \\ N-S0_2 \text{Me} \\ \\ C1 \\ \end{array}$$

4-(3-アミノ-4-クロロベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン 100 mg、ピリジン3 mlの混合物にメタンスルホニルクロリド75μ1を加え、室温で 1.5 時間攪拌した。反応混合物に水20mlを少しずつ加え、生じた結晶を濾取し、水洗、乾燥し、標題化合物 109mgを得た。

·分子式 ; C16H14N4O2SC12 (397.284)

· 収率 (%);88

・融点(℃);209~210

· Mass ; 397 (MH) +

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.01(3H, s), 4.75(2H, d, J=5.7Hz), 7.23(1H, dd, J=2.2Hz, 8.2Hz),

7. 45(1H, d, J=8. 2Hz), 7. 46(1H, d, J=2. 2Hz), 7. 73(1H, d, J=9. 0Hz),

7.81(1H, dd, J=2.4Hz, 9.0Hz), 8.45(1H, d, J=2.4Hz), 8.47(1H, s),

8.97(1H, brt, J=5.7Hz), 9.4(1H, brs)

#### <u>実施例155~161</u>

実施例151~154の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例155

4-(3-アミノ-4-ヒドロキシベンジル)アミノ-6,7,8-トリメトキ シキナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \end{array}$$

·分子式 ; C18H20N4O4

· 収率 (%);定量的

・融点(℃);アモルファス

 $Mass : 357(M+H)^{+}$ 

·NMR & (CDCl3);

3.68(1H, brs), 3.82(1H, brs), 3.95(3H, s), 4.02(3H, s), 4.11(3H, s),

4.68(2H, d, J=4.4Hz), 6.61(1H, brs), 6.64(1H, d, J=7.6Hz).

6.77(1H. d. J=7.6Hz), 7.01(1H.s), 8.50(1H.brs), 8.60(1H.s)

#### 実施例 1 5 6

4-(3-エトキシカルボニルアミノ-4-エトキシカルボニルオキシベンジル)

アミノー6, 7, 8ートリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C24H28N4O8

• 収率(%);54

・融点(℃);229~230 (分解)

• Mass :  $501(M+H)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

1.31(3H, t, J=7.2Hz), 1.40(3H, t, J=7.2Hz), 3.95(3H, s), 4.03(3H, s),

4.11(3H, s), 4.21(2H, q, J=7.2Hz), 4.35(2H, q, J=7.2Hz),

4.81(1H, d, J=5.2Hz), 5.80(1H, brt, J=5.2Hz), 6.74(1H, s), 6.87(1H, s),

7.13(1H, d, J=8.0Hz), 7.20(1H, d, J=8.0Hz), 8.18(1H, brs), 8.64(1H, s)

#### 実施例 1 5 7

### 4- [ベンズオキサゾール-2 (3H) -オン-5-イルメチル] アミノー6,

#### 7, 8-トリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c} H \\ N \\ Me0 \\ Me0 \\ Me0 \end{array}$$

·分子式 ; C18H18N4O5

・収率(%);62

・融点(℃);232~233 (分解)

· Mass ; 383(M+H)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.87(3H,s), 3.90(3H,s), 3.96(3H,s), 4.78(2H,d,J=5.6Hz),

7.06(1H, s), 7.07(1H, d, J=8.0Hz), 7.20(1H, d, J=8.0Hz), 7.50(1H, s),

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

8.35(1H,s), 8.58(1H,brt,J=5.6Hz), 11.48(1H,brs)

#### 実施例158

4 - (4 - ヒドロキシ - 3 - メタンスルホニルアミノベンジル) アミノ - 6, 7,

8-トリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c} H \\ N-SO_2 Me \\ MeO \\ MeO \end{array}$$

·分子式 ; C19H22N4O6S

・収率(%);56

・融点 (℃);215 ~216 (分解)

• Mass ; 435(M+H) +

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.91(3H,s), 3.86(3H,s), 3.89(3H,s), 3.96(3H,s),

4.65(2H, d, J=5.6Hz). 6.83(1H, d, J=8.0Hz). 7.04(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz).

7.22(1H, d, J=2.0Hz), 7.50(1H, s), 8.34(1H, s), 8.52(1H, brt, J=5.6Hz),

8.66(1H.brs), 9.75(1H.brs)

#### 実施例159

<u>4-(3-アミノ-4-クロロベンジル)アミノ-6,7,8-トリメトキシキナブリン</u>

·分子式 ; C18H18N4O3Cl

·収率(%);86

・融点(℃);181~182 (分解)

• Mass ;  $375(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.95(3H,s), 4.03(3H,s), 4.08(2H,brs), 4.13(3H,s),

4.75(2H, d, J=5.6Hz), 5.65(1H, brs), 6.67(1H, s),

6.72(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.81(1H, d, J=2.0Hz), 7.23(1H, d, J=8.0Hz),

8.65(1H.s)

#### 実施例 1 6 0

·分子式 ; C19H19N4O4Cl

・収率(%);68

・融点(℃);202~204 (分解)

• Mass :  $403(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.88(3H,s), 3.91(3H,s), 3.98(3H,s), 4.75(2H,d,J=5.6Hz),

7.14(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz), 7.42(2H, d, J=8.4Hz), 7.52(1H, s),

8.15(1H.d.J=2.0Hz), 8.32(1H.s), 8.35(1H.s), 8.67(1H.brs),

9.83(1H, brs)

#### 実施例 1 6 1

## 4-(3-アセタミド-4-クロロベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>14</sub>N<sub>4</sub>OCl<sub>2</sub> (361.232)

・収率(%);77

・融点(℃);267~268

• Mass : 361 (MH) +

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.06(3H, s), 4.74(2H, d, J=5.7Hz), 7.17(1H, dd, J=2.0Hz, 8.2Hz),

7.42(1H, d, J=8.2Hz), 7.69(1H, brs), 7.72(1H, d, J=9.0Hz),

7.81(1H.dd, J=2.4Hz, 9.0Hz), 8.45(1H.d, J=2.4Hz), 8.46(1H.s),

8.96(1H, brt, J=5.7Hz), 9.48(1H, brs)

#### <u>実施例162</u>

4-(3, 4-ジヒドロキシベンジル) アミノー<math>6, 7, 8-トリメトキシキナ

#### ゾリン 塩酸塩

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン2.00g(5.41ミリモル)のクロロホルム150ml溶液に、三塩化ホウ素の1.0M塩化メチレン溶液30mlを室温攪拌下滴下した。2日間室温攪拌した後にメタノールを加え、減圧下溶媒留去した。この操作を3回繰り返した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-n-ヘキサン)により精製した。溶出液に塩酸-エタノールを加えて、減圧下溶媒留去後、エタノールを加えて結晶を濾取し、標題化合物の無色針状晶0.59gを得た。

·分子式 ; C<sub>18</sub>H<sub>19</sub>N<sub>3</sub>O<sub>5</sub>·HCl

・収率(%);28

・融点(℃);204~205 (分解)

• Mass :  $358(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMS0-d<sub>6</sub>);

3.98(3H,s), 3.99(3H,s), 3.99(3H,s), 4.78(2H,d,J=5.6Hz),

6.  $65 \sim 7.71(2H, m)$ , 6. 79(1H, s), 7. 94(1H, s), 8. 71(1H, s).

8.90(2H, brs), 10.54(1H, brs), 14.06(1H, brs)

#### 実施例 1 6 3

4-(3,4-ジヒドロキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 塩酸塩

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン 2.00g(6.37ミリモル)のクロロホルム 150ml溶液に、三塩化ホウ素の 1.0M塩化メチレン溶液40mlを室温攪拌下滴下した。2日間室温攪拌した後にメタノールを加え、減圧下溶媒留去した。この操作を2回繰り返した後、析出晶をメタノールで洗い、エタノールより再結晶して、標題化合物の黄色晶1.53gを得た。

·分子式 ; C<sub>15</sub>H<sub>12</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>Cl·HCl

・収率(%);71

・融点(℃);154~155 (分解)

• Mass :  $302(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

4:74(2H, d, J=5.6Hz), 7.67(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.70(1H, d, J=8.0Hz),

6.81(1H, d, J=2.0Hz), 7.87(1H, d, J=8.8Hz), 8.02(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

8.76(1H, d, J=2.0Hz), 8.85(1H, s), 8.90(2H, brs), 10.42(1H, brs)

#### <u> 実施例164</u>

2-(2-x++シエト+シ)-4-(3,4-x+レンジオキシベンジル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン

エチレングリコールモノメチルエーテル20mlと55%水素化ナトリウム70mgの混合物を 100℃に加熱し、2,6-ジクロロ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン 500mgとエチレングリコールモノメチルエーテル5 ml の混合物を加え、2時間加熱還流した。反応液を水50ml中に注ぎ、酢酸エチル50 mlで2回抽出した。有機層を塩化ナトリウム水溶液70mlで2回洗い、硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下濃縮して結晶性残渣を得た。残渣を酢酸エチルーn-ヘキサンより再沈段させ、標題化合物を 420mg得た。

·分子式 ; C19H18N3O4Cl

• 収率(%);75

・融点(℃);138~139

• Mass ; 388 (M+1) +

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.43(3H, s), 3.78~3.81(2H, m), 4.57~4.61(2H, m),

4.73(2H, d, J=5.2Hz), 5.72(1H, br), 5.96(2H, s), 6.79~6.87(3H, m),

 $7.52 \sim 7.58(3H, m)$ 

#### 実施例165~177

実施例162~164の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例165

<u>2-メトキシ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン</u>

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 ; C17H14N3O3Cl

・収率(%);15

・融点(℃);187~189

Mass ; 344 (M+1)+

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

4.03(3H,s), 4.50(2H,d,J=5.6Hz), 5.91(1H,br), 5.96(2H,s),

6.78(1H, d, J=7.6Hz), 6.81(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.82(1H, d, J=1.6Hz),

7.58~7.60(3H,m)

#### 実施例 1 6 6

#### <u>キナゾリン</u>

·分子式 ; C<sub>18</sub>H<sub>14</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub> (334)

・収率(%);23

·融点(℃):224 (分解)

· Mass ; 335 (M+1) \*

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) ;

3.87(3H.s), 4.60(2H.brs), 5.95(2H.s), 6.84(2H.s), 6.95(1H.s),

7.55(1H. d, J=8.8Hz), 7.94(1H. dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.83(1H. d, J=1.6Hz),

9.18(1H.br)

#### 実施例 1 6 7

## 2, 6, 7, 8-テトラメトキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)-アミノキナゾリン

·分子式 ; C20H21N3O6

・収率(%);28

・融点(℃);128~~129

· Mass ; 400(M+H)+

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.91(3H, s), 4.04(3H, s), 4.07(3H, s), 4.14(3H, s),

4.75(2H, d, J=5.2Hz), 5.51(1H, brs), 5.97(2H, s), 6.60(1H, s),

6.80(1H, d, J=8.0Hz), 6.87(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.90(1H, d, J=2.0Hz)

#### 実施例 1 6 8

2-(2-ヒドロキシエトキシ)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

$$C1$$
 $N$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 

·分子式 ; C18H16N3O4Cl (373.5)

·収率(%);97

・融点 (℃) ;191 ~193

• Mass :  $374 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.65~3.69(2H, m), 4.27(2H, dd, J=8.8Hz, 5.6Hz), 4.60(2H, d, J=5.2Hz),

4.82(1H.t.J=5.6Hz), 5.95(2H.s), 6.81~6.84(2H.m), 6.92(1H.s),

7.47(1H, d, J=8.8Hz), 7.65(1H, dd, J=8.8Hz, 2.2Hz), 8.34(1H, d, J=2.2Hz),

8.82(1H.br)

#### 実施例 1 6 9

2-(2-ヒドロキシエトキシ) - 4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ N & & & & \\ N & & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & & \\ 0 & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ 0 & & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C19H16N4O4 (364)

・収率(%):94

・融点(℃);227~229

· Mass ; 365 (M+1)\*

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.68(2H. t. J=5.2Hz), 4.30(2H. t. J=5.2Hz), 4.44(1H. br), 5.97(2H. s),

6.82(2H.s), 6.95(1H.s), 7.54(1H.d.J=8.4Hz).

7.95(1H, dd, J=8.4Hz, 1.6Hz), 8.78(1H, d, J=1.6Hz), 9.04(1H, br)

#### 実施例170

### 

$$\begin{array}{c} \text{HN} \\ \text{MeO} \\ \text{N} \\ \text{O} \end{array} \begin{array}{c} \text{OMe} \\ \text{OMe} \\ \end{array}$$

·分子式 ; C20H21N3O5 (383)

・収率(%);68

・融点(℃);118~119

• Mass :  $384 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.26(3H, s), 3.60(2H, t, J=4.8Hz), 3.61(3H, s), 4.33(2H, t, J=4.8Hz),

4. 63(2H, d, J=6. 0Hz), 5. 95(2H, s), 6. 81(1H, d, J=7. 6Hz),

6.84(1H, dd, J=7.6Hz, 0.4Hz), 6.91(1H, d, J=0.4Hz),

7. 29(1H, dd, J=8.8Hz, 2.8Hz), 7. 40(1H, d, J=8.8Hz), 7. 63(1H, d, J=2.8Hz),

8. 62(1H, br)

#### 実施例 1 7 1

2-(2-x)キシエトキシ)-4-(ベンズイミダゾール-5-イル) メチルアミノ-6-シアノキナゾリン

·分子式 ; C20H18N6O2 (374)

・収率(%);68

·融点(℃);267 (分解)

· Mass : 375 (M+1)+

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

3.21(3H, s), 3.60(2H, s), 4.40(2H, s), 4.82(2H, s), 7.17~7.66(4H, m),

7.94(1H, d, J=9.6Hz), 8.16(1H, s), 8.81(1H, s), 9.15(1H, br)

#### 実施例172

 $2 - \mathcal{I}$ ロポキシー  $4 - (3, 4 - \mathsf{y} + \mathsf{D} \cup \mathsf{D} \cup \mathsf{J} + \mathsf{D} \cup \mathsf{D} \cup$ 

·分子式 ; C22H25N3O6

・収率(%);6

・融点(℃);122~123

· Mass ; 428(M+H)+

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

1.05(3H, t, J=7.4Hz), 1.89(2H, m), 3.90(3H, s), 4.03(3H, s),

4.13(3H, s), 4.41(2H, t, J=7.0Hz), 4.76(2H, d, J=5.2Hz), 5.49(1H, brs),

5.97(2H, s), 6.60(1H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz), 6.87(1H, d, J=8.0Hz),

6.90(1H.s)

#### 実施例<u>173</u>

## 2-(3-ヒドロキシプロポキシ) - 4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C19H18N2O4C1 (387.5)

・収率(%);60

・融点(℃);118~120

· Mass ; 388 (M+1) +

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>) :

2.02(2H, tt, J=5.6Hz, 5.6Hz), 3.70(2H, t, J=5.6Hz), 3.95(1H, br),

4.66(2H, t, J=5.6Hz), 4.71(2H, d, J=5.2Hz), 5.95(2H, s), 6.08(1H, br),

6.77(1H, d, J=8.0Hz), 6.83(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, s),

7.51(1H, d, J=8.8Hz), 7.56(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.61(1H, d, J=2.0Hz)

#### <u>実施例174</u>

## $\frac{2-(4-ヒドロキシブトキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)}{アミノ-6-クロロキナゾリン}$

$$C1$$
 $N$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 

·分子式 ; C20H20N3O4CI (401.5)

• 収率(%);23

・融点 (℃) ; 121 ~124

• Mass ;  $402 (M+1)^+$ 

·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>);

1.47~1.73(4H, m), 3.40~3.47(2H, m), 4.20(2H, t, J=6.7Hz).

4.55(2H, d, J=5.2Hz), 5.72(2H, s), 6.56(1H, d, J=8.0Hz),

6.66(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.71(1H, d, J=1.6Hz), 7.30(2H, s),

7.88(1H, brt. J=5.2Hz), 7.99(1H, s)

#### 実施例 1 7 5

# $\frac{2-(4-x)++ y}{2-(4-x)++ y} - 4-(3, 4-x)+ y$ $\frac{2-(4-x)++ y}{2-(4-x)++ y}$

·分子式 ; C21H22N3O4Cl (415.5)

・収率(%);26

・融点(℃);120~123

· Mass ; 416 (M+1)+

· NMR & (CDCl3);

1.77(2H, tt, J=8.8Hz, 6.8Hz), 1.90(2H, tt, J=8.8Hz, 6.8Hz), 3.34(3H, s),

3. 44(2H, t, J=6.8Hz). 4. 44(2H, t, J=6.8Hz). 4. 72(2H, d, J=5.2Hz).

5.71(1H, br), 5.96(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz),

6.84(1H.dd, J=8.0Hz, 1.8Hz), 6.87(1H.d, J=1.8Hz), 7.53~7.59(3H, m)

#### 実施例176

2-(6-ヒドロキシヘキシルオキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン

$$C1$$
 $N$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 
 $0$ 

·分子式 ; C22H24N3O4Cl (429.5)

· 収率(%);66

・融点(℃);144~146

• Mass :  $430 (M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.14~1.40(6H, m), 1.58~1.64(2H, m), 3.06(1H, br), 3.38(2H, br),

4.17(2H, t, J=6.8Hz). 4.52(2H, d, J=5.6Hz), 5.73(2H, s).

6.56(1H, d, J=8.0Hz), 6.66(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz).

6.71(1H.d.J=1.6Hz), 7.30(2H.s), 7.85(1H.br), 7.96(1H.s)

#### 実施例 1 7 7

2-ヒドロキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

ž

·分子式 ; C16H12N3O3Cl (329.5)

·融点(℃);257 (分解)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

4.668(2H, d, J=5.6Hz), 5.967(2H, s), 6.846~6.905(2H, m),

6.995(1H, s), 7.821~7.859(2H, m), 8.508(1H, s), 10.103(1H, br),

11.916(1H,s)

#### 実施例 1 7 8

2-(2, 3-3)ヒドロキシプロピル) オキシ-4-(3, 4-3) サベンジル) アミノ-6-0 ロロキナゾリン

5-ヒドロキシー2-フェニルー1, 3-ジオキサン 300mgとジメチルホルムアミド5mlの混合物に水素化ナトリウム 100mgを加え、80°Cに加熱して発泡がおさまったら、2, 6-ジクロルー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン 300mgを結晶のまま加え、その後 140°C、2時間加熱した。冷後水を加え酢酸エチルで抽出し、酢酸エチルーベンゼン系溶媒でシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、2-(2-フェニルー1, 3-ジオキサンー5-イル)オキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリンを 118mg得た。この化合物 100mgを常法により濃塩酸-エタノールで加水分解したところ、転移して標題化合物60mgを得た。

·分子式 ; C19H18ClN3O5

• 収率(%);73

・融点(℃);106~107

• Mass :  $404(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) ;

3.42(2H, t, J=5.7Hz), 3.79(1H, sextet, J=5Hz),

4.17(1H, dd, J=6.6Hz, 11.0Hz), 4.31(1H, dd, J=4.2Hz, 11.0Hz),

4. 63(2H, d, J=5.7Hz), 4. 66(1H, t, J=6.0Hz), 4. 94(1H, d, J=5.3Hz),

5.98(2H,s), 6.85(2H,s), 6.95(1H,s), 7.49(1H,d,J=9.0Hz),

7. 68(1H, dd, J=2. 4Hz, 9. 0Hz). 8. 37(1H. d, J=2. 4Hz), 8. 83(1H, t, J=5. 7Hz)

#### 実施例 1 7 9

2-(3-カルボキシプロピル) オキシ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-<math>6-シアノキナゾリン

オキザリルクロリド  $150\mu1$  と塩化メチレン15mlの混合物をドライアイス-アセトン浴で冷却しておき、まずジメチルスルホキシド  $250\mu1$  をゆっくり滴下し、次いで10分後同温で2-(2-ヒドロキシエチル)オキシ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン 500mgのジメチルスルホキシド 1mlに溶解した溶液を滴下し、さらに10分後同温でN, N-ジイソプロピルエチルアミン 1.4mlを滴下した。同温で10分間攪拌した後、室温に戻し、20分後にエトキシカルボニルメチレントリフェニルホスホラン600mg を結晶のまま加え、30分間反応させた。反応液に水を加え酢酸エチルで抽出し、酢酸エチルーベンゼン系溶媒でシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、2-(3-

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

エトキシカルボニルー 2 -プロペニル) オキシー 4 - (3, 4 - y チレンジオキシベンジル) アミノー 6 - シアノキナゾリン (cis/trans mixture)を400mg 得た。

上記化合物全量を酢酸エチル30mlに溶解し、10%パラジウムー炭素を触媒に用いて常圧接触還元し、酢酸エチルーベンゼン系溶媒でシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、2-(3-エトキシカルボニルプロピル)オキシー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノキナゾリン(飽和エステル)を250mg得た。

上記飽和エステル 250mgをエタノール50mlに溶解し、1 N水酸化ナトリウム水溶液 1.7mlを加え、室温で10時間、次いで40℃で2時間反応し、冷後、1 N塩酸水 1.7mlを加えて中和し、さらに水を加えて生じた結晶を濾取した。これをエタノール-水で再結晶し、標題化合物 200mgを得た。

·分子式 ; C<sub>21</sub>H<sub>18</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> (406.398)

・収率(%);86

・融点(℃);>290

• Mass ;  $407(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO):

- 1.93(2H, quintet, J=7Hz), 2.35(2H, t, J=7.3Hz), 4.32(2H, t, J=6.6Hz),
- 4.64(2H, d, J=5.7Hz), 5.98(2H, s), 6.87(2H, s), 6.97(1H, s),
- 7.56(1H, d, J=8.8Hz), 7.96(1H, dd, J=1.8Hz, 8.8Hz), 8.80(1H, d, J=1.8Hz),
- 9.05(1H, t. J=5.7Hz)

#### 実施例180

<u>2-メチルチオー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン</u>

į

$$C1$$
 $N$ 
 $S-Me$ 

2,6-ジクロロ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン1gにN,N-ジメチルホルムアミド20ml、ナトリウムチオメトキシド 221mgを加え110℃で1時間攪拌した。1N塩酸を加え中和し、室温で1時間攪拌した後、水を加えた。析出した結晶を濾取し、標題化合物 780mgを得た。

·分子式 ; C17H14ClN3O2S

・収率(%);76

・融点(℃);214~216

• Mass m/e ; 360(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

2.66(3H,s), 4.85(2H,d,J=5.6Hz), 5.93(2H,s), 6.73(1H,d,J=8.0Hz),

6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.93(1H, s), 7.64(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

8.16(1H. d. J=8.8Hz). 8.77(1H. d. J=2.0Hz)

#### 実施例181

2-2000-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-27ノキナゾリン 338ng、モルホリン 435ng及びイソプロピルアルコール20mlの混合物を 3時間加熱還流した。加熱したまま水30mlを加え、沈殿物を濾取した。沈殿物を水30ml及び酢酸エチル30mlで洗滌し、標題化合物を 310ng得た。

· 分子式 ; C<sub>21</sub>H<sub>19</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub> (389)

・収率(%);80

・融点(℃);270~272 (分解)

• Mass ;  $390 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.57~3.61(4H,m), 3.73~3.79(4H,m), 4.57(2H,d,J=5.6Hz),

5.95(2H, s). 6.82(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, d, J=8.0Hz), 6.93(1H, s).

7.27(1H, d, J=8.8Hz), 7.74(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.56(1H, d, J=1.6Hz),

8.75(1H, brt, J=5.6Hz)

#### 実施例182~183

実施例181の方法に準じて以下の化合物を合成した。

#### 実施例 1 8 2

2-モルホリノー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H19N4O3Cl (398.850)

• 収率(%);96

・融点(℃);208~209

· Mass ; 399 (MH) +

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>):

3.61(4H, t, J=5Hz), 3.72(4H, t, J=5Hz), 4.58(2H, d, J=5.7Hz),

5.97(2H, s), 6.85(2H, s), 6.95(1H, s), 7.28(1H, d, J=9.0Hz),

7.51(1H, dd, J=2.4Hz, 9.0Hz). 8.18(1H, d, J=2.4Hz), 8.60(1H, t, J=5.7Hz)

#### 実施例183

# 2-モルホリノ-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノ-6-シア ノキナゾリン

·分子式 ; C21H20N5O2Cl (407.5)

・収率(%);51

・融点(℃);222~223

• Mass ;  $410 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

 $3.56 \sim 3.61(4H, m)$ ,  $3.74 \sim 3.80(4H, m)$ , 3.80(3H, s),

4. 58(2H, d, J=5.2Hz), 7.  $27\sim7$ . 32(2H, m), 7. 44(1H, d, J=1.6Hz).

7.75(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.55(1H, d, J=1.6Hz).

8.80(1H, brt, J=5.2Hz)

#### 実施例184

2-(4-ヒドロキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-シアノキナゾリン

2-クロロー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノキナゾリン 339mg、4-ヒドロキシピペリジン 500mg及びN,N-ジメチルホルムアミド20mlの混合物を5時間加熱還流した。反応液を水50ml中に注ぎ、酢酸エチル50mlを加え、不溶物を逮去した。濾液の有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下濃縮して結晶性残渣を得た。この残渣をクロロホルムで洗滌し、標題化合物を145mg 得た。

·分子式 ; C<sub>22</sub>H<sub>21</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub> (403)

・収率(%);36

・融点(℃);229

• Mass ;  $404 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.19~1.30(2H, m), 1.64~1.77(2H, m), 3.21~3.30(2H, m),

3.63~3.75(1H, m), 4.34~4.38(2H, m), 4.55(2H, d, J=5.6Hz),

4.66(1H, d. J=4.0Hz), 5.94(2H, s), 6.80~6.86(2H, m),

6.93(1H, d, J=0.8Hz). 7.24(1H, d, J=8.4Hz). 7.70(1H, dd, J=8.4Hz, 1.6Hz).

8.52(1H, d, J=1.6Hz), 8.70(1H, br)

# 実施例185~191

実施例184の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例185

 $\frac{2-(4-t)-t}{2-(4-t)-t}$   $\frac{2-(4-t)-t}{2-(4-t)-t}$   $\frac{2-(4-t)-t}{2-(4-t)-t}$ 

·分子式 ; C21H21N4O3Cl (412.877)

· 収率(%);56

・融点(℃);157~158

· Mass ;  $413(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.2~1.3(2H.m), 1.6~1.8(2H.m), 3.1~3.2(2H.m), 3.6~3.7(1H.m).

4.  $3\sim4$ . 4(2H, m), 4. 55(2H, d, J=5. 7Hz), 4. 65(1H, d, J=4. 4Hz),

5.96(2H,s), 6.84(2H,s), 6.95(1H,s), 7.24(1H,d,J=9.0Hz),

7. 47(1H, dd, J=2. 4Hz, 9. 0Hz), 8. 13(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 53(1H, t, J=5. 7Hz)

#### 実施例186

2-(4-EFD+VUペリジノ)-4-(3-DDD-4-VF+Vベンジル)アミノー6-Vアナブリン

·分子式 ; C22H22N5O2Cl (423.5)

• 収率(%);80

・融点(℃);207~208

· Mass ; 424 (M+1) +

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.18~1.30(2H, m), 1.65~1.76(2H, m), 3.21~3.33(2H, m), 3.30(3H, s),

3.64~3.72(1H, m), 4.29~4.37(2H, m), 4.57(2H, d, J=5.6Hz).

4.66(1H, d, J=1.8Hz), 7.07(1H, d, J=8.4Hz), 7.24(1H, d, J=8.8Hz),

7. 29(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz), 7. 43(1H, d, J=2. 0Hz),

7.71(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.51(1H, d, J=2.0Hz).

8.74(1H.brt, J=1.8Hz)

# <u> 実施例187</u>

 $\frac{2-(2-ヒドロキシエチル) アミノー4-(3,4-メチレンジオキシベンジ ル) アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン$ 

·分子式 ; C21H24N4O6

• 収率(%);38

・融点(℃);アモルファス

• Mass ;  $429(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.60(2H, m), 3.88(3H, s & 1H, m), 3.99(3H, s), 4.01(3H, s),

4.67(2H, d, J=5.6Hz), 5.32(1H, brs), 5.53(1H, brs), 5.97(2H, s),

6.55(1H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, d, J=8.0Hz), 6.89(1H, s)

#### 実施例188

2-(2-ヒドロキシエチル) アミノー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C18H17N4O3Cl

· 収率 (%);47

・融点(℃);138~139

• Mass m/e : 373(M+1)

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>(+DMSO-d<sub>6</sub>));

3.60(2H.m), 3.79(2H, t, J=4.8Hz), 4.65(2H, d, J=5.2Hz), 5.94(2H, s).

6.76(1H, d, J=8.0Hz). 6.85(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.90(1H, d, J=2.0Hz).

7.34(1H, d, J=8.8Hz), 7.44(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 8.02(2H, brs)

#### 実施例189

1

# 

·分子式 ; C19H19N4O3Cl

・収率(%);48

・融点(℃):146~148

· Mass m/e; 387(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCI<sub>3</sub> (+DMSO-d<sub>6</sub>)) :

3.27(3H, s), 3.82(2H, t, J=4.8Hz), 3.89(2H, t, J=4.8Hz),

4.67(2H, d, J=5.6Hz), 5.95(2H, s), 6.77(1H, d, J=8.0Hz).

6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.90(1H, d, J=1.6Hz), 7.43(2H, m),

7.76(1H.brs)

#### 実施例190

2-(2-ヒドロキシメチルピロリジン-1-イル)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C<sub>21</sub>H<sub>21</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>Cl (412.877)

・収率(%);70

・融点(℃):182~183

• Mass ;  $413(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.8 $\sim$ 2.0(4H, br 2 peaks), 3.4  $\sim$ 3.7(3H, br 2 peaks),

4.1~4.2(1H, brs), 4.58(2H, d, J=5.8Hz), 5.96(2H, s),

6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.88(1H, dd, J=1.3Hz.8.0Hz).

6.96(1H, d, J=1.3Hz), 7.23(1H, d, J=8.8Hz),

7. 47(1H, dd, J=2. 4Hz, 8. 8Hz), 8. 15(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 4~8. 6(1H, brs)

#### 実施例191

# 2-ビス(2-ヒドロキシエチル) アミノ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H21N4O4Cl (416.865)

• 収率(%);56

・融点(℃);167~168

• Mass :  $417(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (DMS0-d<sub>6</sub>):

3.5~3.7(8H, br 2 peaks), 4.56(2H, d, J=5.7Hz), 5.96(2H, s),

6,85(2H,s), 6.93(1H,s), 7.22(1H,d,J=9.0Hz),

7. 47(1H, dd, J=2. 4Hz, 9. 0Hz), 8. 15(1H, d, J=2. 4Hz).

8.55(1H, brt, J=5.7Hz)

#### 実施例 1 9 2

 $\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$ 

水素化ナトリウム66mgのジメチルホルムアミド6ml懸濁液に0℃でイミダゾール 103mgを加え10分間攪拌した。室温にて2,6-ジクロロ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 500mgを加え、100℃で20分間攪拌した。水を加え、析出した結晶を遮取し、水、エタノールーアセトンで順次洗浄し、標題化合物 325mgを得た。

·分子式 ; C19H14N5O2Cl

・収率(%);59

・融点(℃);275~276 (分解)

· Mass m/e : 380(M+1)

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.74(2H, d, J=5.6Hz). 5.96(2H, s). 6.85(1H, d, J=8.0Hz).

6.95(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 7.03(1H, d, J=1.6Hz), 7.08(1H, d, J=1.2Hz),

7. 68(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 78(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz), 7. 94(1H, d, J=1. 2Hz),

8.47(1H, d, J=2.4Hz), 8.58(1H, t, J=2.4Hz), 9.28(1H, t, J=5.6Hz)

#### 実施例193~197

実施例192の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例193

·分子式 ; C20H14N6O2 (370)

• 収率(%);81

・融点(℃);>290

• Mass ;  $371 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMS0-d<sub>6</sub>) :

4.74(2H, d, J=6.0Hz), 5.95(2H, s), 6.86(1H, d, J=8.0Hz).

6.95(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 7.04(1H, d, J=1.6Hz),

7.09(1H, d, J=1.6Hz), 7.73(1H, d, J=8.4Hz), 7.95(1H, d, J=1.6Hz),

8.06(1H, dd, J=8.4Hz.1.6Hz), 8.61(1H, d, J=1.6Hz), 8.87(1H, d, J=1.6Hz),

9.47(1H, brt, J=6.0Hz)

#### 実施例194

 $\frac{2-ペンチルアミノー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-$ クロロキナゾリン

·分子式 ; C21H23N4O2Cl

·収率(%);97

・融点(℃);194~195

· Mass m/e; 399(M+1)

· NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

0.86(3H.t.J=7.2Hz), 1.29(4H.m), 1.58(2H.quintet,J=6.8Hz),

3.47(2H, q, J=6.8Hz), 4.78(2H, d, J=5.6Hz), 5.87(2H, s),

6.66(1H.d.J=8.0Hz), 6.89(1H.d.J=8.0Hz), 6.94(1H.s),

7.26(1H, d, J=8.8Hz), 7.41(1H, d, J=8.8Hz), 7.90(1H, t, J=5.6Hz),

8.55(1H.s), 9.53(1H.brs)

# <u>実施例195</u>

 $\frac{2-(2-r \in J + T + U)}{r \in J - 4 - (3, 4-x \in U)}$  アミノー 6, 7, 8 ートリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ \text{H} & & & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C<sub>21</sub>H<sub>25</sub>N<sub>5</sub>O<sub>5</sub>

・収率(%);87

融点(℃);アモルファス

• Mass ;  $428(M+H)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.44(2H,s), 2.93(2H,t,J=6.0Hz), 3.57(2H,brs), 3.88(3H,s).

4.00(3H, s), 4.07(3H, s), 4.70(2H, d, J=4.8Hz), 5.16(1H, brs),

5.51(1H, brs), 5.96(2H, s), 6.56(1H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz),

6.86(1H, d, J=8.0Hz), 6.90(1H.s)

#### 実施例196

2-ヒドラジノ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6, 7,

#### 8-トリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ \text{Me0} & & & & \\ \text{Me0} & & & & \\ \text{MeO} & & & & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C19H21N5O5

・収率(%);12

·融点(℃);油状物質

• Mass ;  $400(M+H)^+$ 

·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>);

3.88(3H, s), 3.99(3H, s), 4.05(3H, s), 4.66(2H, d, J=3.6Hz).

5.92(2H.s), 6.75(1H.d.J=8.0Hz), 6.83(1H.d.J=8.0Hz), 6.87(1H.s),

7.04(2H, brs)

#### 実施例197

 $\frac{2-(\pi n)(\pi + 1)(\pi +$ 

·分子式 ; C18H16N5O3Cl

・収率(%);63

・融点(℃);259~260 (分解)

· Mass m/e: 386(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

4.02(2H, d, J=4.8Hz), 4.66(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s),

6.86(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H, d, J=8.0Hz), 6.99(1H, s), 7.19(1H, s),

7.50(1H, d, J=8.8Hz), 7.61(1H, s), 7.83(1H, d, J=8.8Hz), 8.09(1H, brs),

8.49(1H, brs), 10.03(1H, brs)

### 実施例198

2-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-4, 6, 7, 8-テトラメ トキシキナゾリン

2-クロロ-4, 6, 7, 8-テトラメトキシキナゾリン1.00g(3.51ミリモル)、ピペロニルアミン0.60g(3.97ミリモル)、炭酸ナトリウム0.60gをイソプロピルアルコール30mlに混合し、一昼夜加熱還流する。反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン)により精製し、標題化合物の油状物質0.12gを得た。

·分子式 ; C20H21N3O6

· 収率 (%):9

·融点(°C);油状物質

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.91(3H, s), 4.02(3H, s), 4.04(6H, s), 4.63(2H, d, J=6.0Hz).

5.30(1H, brs), 5.93(2H, s), 6.75(1H, d, J=8.0Hz),

6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.92(1H, d, J=1.6Hz), 7.06(1H, s)

#### 実施例199

# 2-クロロー4, 6, 7, 8-テトラメトキシキナゾリン

2,4-ジクロロー6,7,8-トリメトキシキナゾリン5.00g(17.3ミリモル)をメタノール 100mlに懸濁させ、水素化ナトリウム 1.5gを徐々に加えた後、加熱還流する。数時間後、反応液を減圧濃縮し、水を加えて析出晶を濾取し、水で洗い、風乾して、標題化合物の淡桃色晶4.80gを得た。

· 収率 (%);97

・融点 (℃) ;119 ~120

• Mass ;  $285(M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.98(3H,s), 4.06(3H,s), 4.12(3H,s), 4.19(3H,s), 7.17(1H.s)

#### 実施例 2 0 0

2-アミノー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキ ナゾリン

2,6-ジクロロ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン 2.0gを圧力容器内のエタノール性アンモニア50ml中、120℃で18時間加熱した。冷却後、減圧下反応液を濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付した。クロロホルム-メタノール(9:1)で溶出し、標題化合物を830mg得た。

·分子式 ; C16H13N4O2Cl

・収率(%);44

·融点(℃);285 (分解)

· Mass ; 329 (M+1) +

·NMR & (CDCl3);

4.67(2H.d.J=5.6Hz), 4.98(2H.br), 5.74(1H.br), 5.96(2H.s),

6.78(1H, d, J=7.6Hz), 6.83(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.86(1H, d, J=1.6Hz),

7.38(1H, d, J=9.6Hz), 7.46~7.49(2H, m)

#### 実施例 2 0 1

2-アミノー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノキ

#### ナゾリン

実施例199~200の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>13</sub>N<sub>5</sub>O<sub>2</sub> (319)

·収率(%);60

・融点(℃);284 (分解)

• Mass ;  $320 (M+1)^+$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

4.31(2H, d, J=5.6Hz), 5.25(2H, brs), 5.58(2H, s), 6.40(1H, d, J=7.6Hz),

6.51(1H, dd, J=7.6Hz, 1.2Hz), 6.57(1H, d, J=1.2Hz), 6.95(1H, d, J=8.4Hz),

7.25(1H, dd, J=8.4Hz, 1.6Hz), 8.00(1H, br), 8.20(1H, d, J=1.6Hz)

#### 実施例202

2-アミノー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン 500mgにジメチルスルホキシド4ml、イソシアン酸メチル 260mgを加

え、50℃で3時間攪拌した。過剰のイソシアン酸メチルを減圧留去後、クロロホルム、水を加え、濾過し、その濾液をクロロホルムで2回抽出した。合わせた有機層を水で2回洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ベンゼン-アセトン)で精製し、さらに再結晶(ベンゼン-クロロホルム-エタノール)し、標題化合物72mgを得た。

·分子式 ; C18H16N5O3Cl

・収率(%);12

・融点(℃);245~247

• Mass m/e ; 386(M+1)

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.75(3H, d, J=4.4Hz), 4.56(2H, d, J=6.0Hz), 5.95(2H, s),

6.82(1H, d, J=8.4Hz), 6.92(1H, d, J=8.4Hz), 7.11(1H, s),

7.56(1H, d, J=8.8Hz), 7.67(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.27(1H, d, J=1.6Hz),

8. 90(1H, t, J=6.0Hz), 9. 20(1H, s), 9. 38(1H, d, J=4.4Hz)

# 実施例203~204

実施例202の方法に準じて以下の化合物を得た。

# 実施例203

 $2 - \forall z \ (x + y + y + y + z) = 1 - 4 - (3, 4 - x + y + y + z)$   $\exists y \ y \ z \ (x + y + y + y + z) = 1 - 4 - (3, 4 - x + y + z)$ 

·分子式; C20H19N6O4Cl

・収率(%);8

· 収量 (mg); 45

・融点(℃);243~245

• Mass m/e : 443(M+1)

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.71(6H, d, J=4.8Hz), 4.53(2H, d, J=6.0Hz), 5.94(2H, s),

6.80(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, d, J=8.0Hz), 6.95(1H, s),

7.66(1H, d, J=8.8Hz), 7.72(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).

8.32(1H, dd, J=2.0Hz). 8.85(1H, dd, J=4.8Hz), 9.01(1H, t, J=6.0Hz)

#### 実施例 2 0 4

 $2 - (n - \vec{j} + \vec{j}$ 

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & &$$

·分子式 ; C21H22N5O3Cl

・収率(%);40

・融点(℃);209~210

• Mass m/e; 428(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

0.89(3H, t, J=7.2Hz), 1.33(2H, sextet, J=7.2Hz),

1.45(2H, quintet, J=7.2Hz). 3.18(2H, t, J=7.2Hz). 4.56(2H, d, J=6.0Hz),

5.95(2H,s), 6.83(1H,d,J=8.0Hz), 6.91(1H,d,J=8.0Hz), 7.09(1H.s),

7.46(1H, d, J=8.8Hz), 7.66(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.27(1H, d, J=2.0Hz),

8.90(1H, t, J=6.0Hz), 9.17(1H, s), 9.58(1H, t, J=7.2Hz)

#### 実施例205

2-(4-x)+2カルボニルピペリジノ)-4-(3,4-x)+2ベンジル)アミノー6-2ロロキナゾリン

実施例 9 2で得られた 2, 6 - ジクロロー 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノキナゾリン 1 gにイソニペコチン酸メチル 3.61 g、トリエチルアミン2.32 g 及び 2 - プロパノール 5 mlを加え、 100分間還流した。クロロホルムで 2 回抽出し、合わせた有機層を水で洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去後、残渣を再結晶 (エタノールー水) し、標題化合物 1.31 g を得た。

·分子式 ; C24H25C1N4O4

・収率(%);97

・融点(℃):118~119

• Mass ; 469(M+1)

·NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.18(3H, t, J=7.2Hz), 1.42(2H, m), 1.82(2H, m), 2.58(1H, m),

2.98(2H, m), 4.06(2H, q, J=7.2Hz), 4.56(2H, d, J=5.6Hz), 4.62(2H, m),

5.96(2H, s), 6.82(1H, d, J=8.0Hz), 6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz),

6.94(1H, d, J=1.6Hz), 7.26(1H, d, J=9.2Hz), 7.48(1H, dd, J=9.2Hz, 2.4Hz),

8.15(1H, d, J=2.4Hz), 8.56(1H, brt, J=5.6Hz)

#### 実施例206

2-(4-x)キシカルボニルピペリジノ)-4-(3,4-x) ベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 塩酸塩

実施例205で得られた2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリンから、エタノール-塩酸-エーテルを用い、標題化合物を得た。

·分子式 ; C24H25C1N4O4·HC1

・収率(%);97

・融点(℃);174~175

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.20(3H, t, J=7.2Hz), 1.59(2H, m), 1.97(2H, m), 2.75(1H, m),

3.31(2H, m), 4.09(2H, q, J=7.2Hz), 4.53(2H, m), 4.67(2H, d, J=5.6Hz),

5.98(2H,s), 6.86(1H,d,J=8.0Hz), 6.90(1H,dd,J=8.0Hz,1.6Hz),

7.01(1H, d, J=1.6Hz), 7.83(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.91(1H, d, J=8.8Hz).

8.52(1H, d, J=2.0Hz), 10.15(1H, brs), 12.28(1H, brs)

# 実施例 2 0 7

2-(4-エトキシカルボニルピペリシノ)-4-(3,4-メチレンジオキシ

#### ベンジル) アミノー6-シアノキナゾリン

2-クロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノキナゾリン1gにイソニペコチン酸エチル3.71g、トリエチルアミン2.38g及び2-プロパノール10mlを加え、1時間還流した。反応液を室温まで冷やした後、析出した結晶を濾取した。水、エーテルで順次洗浄し、標題化合物 1.126gを得た。

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>25</sub>N<sub>5</sub>O<sub>4</sub>

•収率(%);83

・融点(℃):192~193

• Mass : 460(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>):

1.26(3H, t. J=7.2Hz), 1.71(2H, m), 1.99(2H, m), 2.59(1H, m),

3.12(2H, brt, J=12.0Hz), 4.15(2H, q, J=7.2Hz), 4.67(2H, d, J=5.2Hz),

4.82(2H, dt, J=13.2Hz, 3.6Hz), 5.96(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz),

6.85(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.88(1H, d, J=1.6Hz), 7.42(1H, brs),

7.61(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 7.84(1H, brs)

#### 実施例208

2-(4-x++)カルボニルピペリジノ)-4-(3-)ロロー4-x++シベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン

2-2ロロー 4-(3-2)ロロー 4-3トキシベンジル)アミノー 6-2アノキナゾリン 1 g にイソニペコチン酸エチル 3.5 g、トリエチルアミン 2.25 g 及び2-2 ロパノール 30 mlを加え、30 分間還流した。反応液を室温まで冷やした後、析出した結晶を濾取し、水、エタノールで順次洗浄し、標題化合物 1.13 g を得た。

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>26</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>Cl

・収率(%);85

・融点(℃);202~203

• M = s + 30(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>) :

1.26(3H, t, J=7.2Hz), 1.72(2H, m), 1.99(2H, m), 2.59(1H, m),

3.13(2H, brt, J=11.2Hz), 3.90(3H, s), 4.15(2H, q, J=7.2Hz),

4.69(2H, d, J=5.6Hz), 4.80(2H, m), 6.91(1H, d, J=8.4Hz),

7. 25(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 4Hz), 7. 42(1H, d, J=2. 4Hz), 7. 43(1H, brs),

7.61(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 7.87(1H, brs)

#### 実施例209

2-クロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-シアノキナゾリン 400mgにN-メチルー4-アミノ酪酸エチル塩酸塩 858mg、トリエチルアミン 238mg及び2-プロパノール4ml、N, N-ジメチルホルムアミド2mlを加え、1時間還流した。室温まで冷やした後、反応液を濾過し、濾液を減圧下溶媒留去した。残渣を再結晶(エタノール-水)し、標題化合物 410mgを得た。

·分子式 ; C<sub>24</sub>H<sub>25</sub>N<sub>5</sub>O<sub>4</sub>

·収率(%);78

・融点 (℃) ; 152 ~153

• Mass : 448(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>):

1.22(3H, t, J=6.8Hz), 1.97(2H, brs), 2.30(2H, brs), 3.24(3H, s).

3.75(2H, brs), 4.10(2H, q, J=6.8Hz), 4.68(2H, d, J=5.2Hz), 5.96(2H, s),

6.79(1H, d, J=8.0Hz), 6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.87(1H, s), 7.42(1H, brs),

7.60(1H.d.J=8.8Hz). 7.81(1H.brs)

# 実施例210~221

実施例205~209の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例210

2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン 塩酸塩

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \end{array} \begin{array}{c} \text{HN} \\ \text{N} \\ \text{COOEt} \\ \end{array} \begin{array}{c} \text{HCI} \\ \text{COOEt} \\ \end{array}$$

・分子式 ; C27H32N4O7・HC1

· 収率 (%);65

・融点(℃);148~150

• Mass ; 525(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.275(3H, t, J=7.2Hz), 1.76(2H, m), 2.03(2H, m), 2.63(1H, m),

3.38(2H,m), 3.99(3H,s), 4.08(3H,s), 4.12(3H,s),

4.17(2H, q, J=7.2Hz), 4.28(2H, m), 4.63(2H, d, J=6.0Hz), 5.88(2H, s),

6.68(1H, d, J=8.0Hz), 6.92(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.97(1H, d, J=1.6Hz),

8.23(1H,s), 9.38(1H,brs), 11.1(1H,s)

#### 実施例 2 1 1

2-(4-x)キシカルボニルピペリジノ) -4-(3-2)ロロー4-xトキシベンジル) アミノー 6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン 塩酸塩

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{N} \\ \text{N} \\ \text{COOEt} \\ \end{array} \\ \cdot \text{HC1}$$

·分子式 ; C27H33N4O6Cl·HCl

• 収率(%);93

・融点(℃);177~178

• Mass ; 545(M+1)

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.27(3H, t, J=7.2Hz). 1.80(2H, m). 2.06(2H, m). 2.67(1H, m).

3.40(2H,m), 3.82(3H,s), 3.98(3H,s), 4.07(3H,s), 4.11(3H,s),

4.17(2H, q, J=7.2Hz), 4.27(2H, m), 4.65(2H, d, J=6.0Hz),

6.84(1H, d, J=8.8Hz), 7.40(1H, d, J=2.0Hz), 7.48(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

8.23(1H,s), 9.26(1H,s), 11.27(1H.brs)

#### 実施例<u>212</u>

<u>2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシ</u>ベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 塩酸塩

·分子式 ; C24H26N4O3Cl2·HCl

・収率(%);97

・融点(℃);201~204

· Mass ; 489(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.17(3H, t, J=7.2Hz), 1.56(2H, m), 1.93(2H, m), 2.71(1H, m),

3.30(2H.m), 3.80(3H.s), 4.06(2H,q,J=7.2Hz), 4.48(2H.m),

4.66(2H, d, J=5.2Hz). 7.09(1H, d, J=8.4Hz). 7.34(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz),

7.49(1H, d, J=2.0Hz), 7.83(2H, brs), 8.48(1H, brs), 10.8(1H, brs)

#### 実施例 2 1 3

·分子式 ; C20H19N4O4Cl

・収率(%);55

・融点(℃);218~219(分解)

• Mass m/e ; 415(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.13(3H, t, J=7.2Hz), 4.07(2H, q, J=7.2Hz), 4.18(2H, brs),

4.63(2H, brd, J=4.0Hz), 5.97(2H, s), 6.85~6.92(3H, m), 7.53(1H, brs),

7.84(1H, brd, J=8.0Hz), 8.35(1H, brs), 8.50(2H, m)

#### 実施例214

2-(3-x++y)カルボニルプロピル) アミノー4-(3, 4-x+y)オシベンジル) アミノー6-0ロロキナゾリン

·分子式 ; C22H23N4O4Cl

· 収率 (%);44

・融点(℃);96~98

• Mass m/e ; 443(M+1)

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) ;

1.24(3H, t, J=6.8Hz), 1.96(2H, quintet, J=7.2Hz), 2.41(2H, t, J=7.2Hz),

3.54(2H, q, J=7.2Hz), 4.12(2H, q, J=6.8Hz), 4.66(2H, q, J=5.2Hz),

5.97(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz), 6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.87(1H, s),

7.30(1H, d, J=8.0Hz), 7.44(1H, s), 7.47(1H, d, J=8.0Hz)

# <u> 実施例215</u>

2-(N-(3-x)+2)カルボニルプロピル)-N-xチルアミノ〕-4-(3, 4-xチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 塩酸塩

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\$$

·分子式 ; C23H25N4O4Cl·HCl

・収率(%);67

・融点 (℃) ;182 ~183

• Mass ; 457(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>+DMS0-d<sub>6</sub>);

1.23(3H, t, J=7.2Hz), 1.90(2H, brs), 2.25(2H, brs), 2.84(3H, brs),

3.56(2H, brs), 4.10(2H, q, J=7.2Hz), 4.70(2H, d, J=5.6Hz), 5.94(2H, s),

6.76(1H, d, J=7.6Hz), 6.87(2H, m), 7.54(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz),

8.40(1H, d, J=2.0Hz), 8.66(1H, d, J=9.2Hz), 9.69(1H, brs)

#### 実施例216

2-(5-x)+20カルボニルペンチル) アミノー4-(3, 4-x)+20カンジオ キシベンジル) アミノー6-00ロキナゾリン

·分子式 ; C24H27N4O4Cl

· 収率(%);46

・融点(℃);109~110

• Mass m/e ; 471(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>):

1.25(3H, t, J=7.2Hz), 1.43(2H, quintet, J=7.6Hz), 1.66(4H, m),

2.31(2H, t, J=7.6Hz), 3.49(2H, q, J=7.6Hz), 4.12(2H, q, J=7.2Hz).

4.68(2H, d, J=5.2Hz), 5.97(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz),

6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.87(1H, s), 7.43(3H, m)

#### 実施例217

# 

·分子式 ; C23H23N4O4Cl·HCl

・収率(%);52

・融点(℃);206~208

· Mass ; 455(M+1)

• NMR δ (CDCl<sub>3</sub>);

1.19(3H, t, J=7.2Hz). 2.17(3H, m), 2.32(1H, m), 4.12(2H, m),

4.24(2H, m), 4.62(2H, m), 4.67(1H, m), 5.93(2H, s),

6.77(1H, d, J=8.0Hz), 6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.89(1H, d, J=1.6Hz),

7.54(1H, d, J=8.8Hz), 8.38(1H, s), 8.64(1H, d, J=8.8Hz), 9.67(1H, brs),

13.38(1H, brs)

#### 実施例218

2-(N-x)+2 カルボニルメチル-N-x チレンジオキシベンジル) アミノ-6-2 アノキナブリン

·分子式 ; C22H21N5O4

· 収率(%);75

・融点(℃);171~172

• Mass ; 420(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.12(3H, m), 3.18(3H, s), 4.03(2H, m), 4.38(2H, m), 4.51(2H, m),

5.95(2H,s), 6.84(3H,m), 7.30(1H,m), 7.76(1H,m), 8.58(1H,s),

8.79(1H.m)

#### 実施例 2 1 9

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ NC & & & & \\ & & & & \\ N & & & \\ N & & & \\ N & & \\ & & \\ 1 & \\ Et & & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>4</sub> (461.522)

· 収率(%):61

・融点(℃);142~143

• Mass ; 462(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) ;

1.0~1.15(3H. br 2 peaks), 1.13(3H. t. J=7.1Hz).

1.65~1.9(2H. br 2 peaks). 2.15~2.35(2H. br 2 peaks), 3.58(4H. brs),

4.01(2H, q, J=7.1Hz), 4.58(2H, d, J=5.7Hz), 5.96(2H, s), 6.84(2H, s),

6.93(1H, s), 7.25(1H, brs), 7.72(1H, dd, J=1.8Hz, 8.8Hz),

8.56(1H, d, J=1.8Hz), 8.72(1H, t, J=5.7Hz),

# 実施例220

·分子式 ; C24H26N5O3Cl

・収率(%);72

・融点(℃):127~128

· Mass : 468 (M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.11(3H, t, J=7.2Hz), 1.74(2H, brs), 2.14(2H, brs), 3.09(3H, s),

3.62(2H, brs), 3.81(3H, s), 3.98(2H, q, J=7.2Hz), 4.61(2H, d, J=6.0Hz),

7.07(1H, d, J=8.8Hz), 7.20~7.36(2H, m), 7.42(1H, s),

7.72(1H, d, J=8.8Hz), 8.55(1H, s), 8.75(1H, t, J=6.0Hz)

#### 実施例221

#### 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン 塩酸塩

·分子式 ; C24H23N5O4 · HC1

· 収率 (%);44

・融点(℃);231~232

• Mass : 446(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.21(3H, t, J=7.2Hz), 2.19(3H, m), 2.36(1H, m), 4.15(2H, m),

4.28(2H, m), 4.62(2H, m), 4.76(1H, m), 5.95(2H, s),

6.79(1H, d, J=8.0Hz), 6.86(1H, d, J=8.0Hz), 6.88(1H.s),

7.80(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.82(1H, d, J=1.6Hz), 8.87(1H, d, J=8.8Hz),

9.85(1H, brs), 13.81(1H, s)

#### 実施例222

2-(4-x)トキシカルボニルピペリジノ)-4-(3,4-x)チレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン1gにxタノール10ml、x5 ml及び水酸化ナトリウム 820mgを加え、x20分間還流した。溶媒を減圧濃縮した後、x1 N 塩酸を加え中和し、析出した結晶を遮取し、標題化合物 920mgを得た。

·分子式 ; C22H21N4O4Cl

·収率(%);98

・融点(℃);221~222

• Mass m/e : 441(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.38(2H, m), 1.80(2H, dd, J=13.2Hz, 2.4Hz), 2.48(1H, m),

2.96(2H, t, J=12.0Hz), 4.54(2H, d, J=5.6Hz),

4.56(2H, dt, J=12.0Hz, 3.2Hz), 5.94(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz),

6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.93(1H, s), 7.24(1H, d, J=9.2Hz),

7. 46(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 0Hz), 8. 13(1H, d, J=2. 0Hz), 8. 55(1H, t, J=5. 6Hz)

# 実施例 2 2 3

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリンナトリウム塩

実施例222で得られた2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン5.00g(11.3ミリモル)に1N水酸化ナトリウム水溶液12ml、水40mlを加え、加熱溶解させた後、放冷する。析出晶を吸引減取し、少量の水で洗った後、五酸化リン存在下減圧乾燥し、標題化合物4.34gを得た。

·分子式 ; C22H20ClN4O4Na

・収率(%);83

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.42(2H, m), 1.73(2H, m), 2.06(1H, m), 2.95(2H, m), 4.52(2H, m),

4.56(2H, d, J=5.6Hz), 5.95(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz),

6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1, 6Hz). 6.95(1H, d, J=1.6Hz), 7.22(1H, d, J=9.2Hz).

7. 44(1H, dd, J=9. 2Hz, 2, 4Hz), 8. 13(1H, d, J=2. 4Hz),

8.58(1H, brt, J=5.6Hz)

#### 実施例224

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナブリン カリウム塩

実施例222で得られた2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン5.50g(12.5ミリモル)に1N水酸化カリウム水溶液12.5ml、水40mlを加え、加熱溶解させ、濾過した後、反応液を減圧下濃縮する。残渣にエタノール、エーテルを加えて析出する結晶を濾取し、エーテルで洗った後、五酸化リン存在下減圧乾燥し、標題化合物4.69gを得た。

·分子式 ; C22H20C1N4O4K

· 収率 (%);78

・融点(℃);230~234 (分解)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.39(2H, m), 1.69(2H, m), 1.96(1H, m), 2.94(2H, m), 4.48(2H, m),

4.55(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz),

6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.94(1H, d, J=1.6Hz), 7.22(1H, d, J=8.8Hz),

7. 43(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 8.11(1H, d, J=2.4Hz).

8.50(1H, brt, J=5.6Hz)

#### 実施例 2 2 5

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 塩酸塩

実施例222で得られた2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン2.00g(4.54ミリモル)をテトラヒドロフラン-エタノール(25ml-25ml)に加熱溶解させ、8 M HClエタノール溶液 1.0mlを滴下する。放冷後、析出する結晶を濾取し、テトラヒドロフランで洗い、通風乾燥して、標題化合物1.87gを得た。

·分子式 ; C22H21N4O4Cl·HCl

• 収率(%);86

・融点(℃);284~286

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.58(2H, m), 1.96(2H, m), 2.65(1H, m), 3.3(2H, m), 4.47(2H, m),

4.67(2H, d, J=5.6Hz), 5.98(2H, s), 6.87(1H, d, J=8.0Hz),

6.90(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 7.00(1H, d, J=1.6Hz), 7.83(2H, brs),

8.49(1H, brs), 10.09(1H, brs), 12.11(1H, brs), 12.40(1H, brs)

#### 実施例226

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン メタンスルホン酸塩

実施例222で得られた2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン2.00g(4.54ミリモル)をテトラヒドロフラン-エタノール(25ml-25ml)に加熱溶解させ、メタンスルホン酸0.31ml(4.78ミリモル)を滴下する。放冷後、析出する結晶を濾取し、テトラヒドロフランで洗い、通風乾燥して、標題化合物2.21gを得た。

·分子式 ; C22H21N4O4Cl·CH4O3S

• 収率 (%); 91

・融点(℃);265~266

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.59(2H, m), 1.97(2H, m), 2.32(3H, s), 2.65(1H, m), 3.3(2H, m),

4.40(2H, m), 4.68(2H, d, J=5.6Hz), 5.98(2H, s), 6.87(1H, d, J=8.0Hz),

6. 90(1H, dd, J=8. 0Hz, 1, 6Hz), 6. 98(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 67(1H, d, J=8. 8Hz),

7.84(1H. dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.42(1H. d, J=2.0Hz), 9.95(1H. brs),

11.76(1H. brs), 12.37(1H. brs)

#### 実施例227

2-(4-x)キシカルボニルピペリジノ)-4-(3,4-x)チレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノキナゾリン 318mgにxタノール20ml、1 N水酸化ナトリウム水溶液 2.0mlを加え、50°Cで30分間攪拌した。1 N塩酸で中和した後、析出した結晶を遮取し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-x9ノール)で精製し、標題化合物 116mgを得た。

·分子式 ; C23H21N5O4

• 収率(%);39

・融点(℃);269~271

• Mass m/e; 432(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.40(2H, m), 1.79(2H, m), 2.41(1H, m), 3.04(1H, dt, J=11.2Hz, 1.2Hz),

4.55(2H, d, J=5.6Hz), 4.57(2H, m), 5.95(2H, s), 6.82(1H, d, J=8.0Hz),

6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.94(1H, s), 7.25(1H, d, J=8.8Hz),

7.71(1H, d, J=8.8Hz), 8.53(1H, s), 8.72(1H, t, J=5.6Hz)

#### 実施例 2 2 8

 $\frac{2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)}{アミノ-6-シアノキナゾリン}$ 

2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン 1.0gにテトラヒドロフラン30ml、エタノール30ml、1N水酸化ナトリウム水溶液14mlを加え、室温で16時間攪拌した。1N塩酸で中和し、水 100mlを加え、析出した結晶を遮取した。結晶をテトラヒドロフラン-エタノール-水で再結晶し、標題化合物 860mgを得た。

·分子式 ; C23H22N5O3Cl

• 収率 (%);91

・融点(℃);277~278 (分解)

· Mass m/e : 452(M+1)

- NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>):

1.40(2H, m), 1.84(2H, m), 2.51(1H, m), 3.05(2H, dt, J=12Hz, 2.4Hz),

3.82(3H, s), 4.59(2H, d, J=5.6Hz), 4.63(2H, m), 7.08(1H, d, J=8.4Hz),

7.28(1H, d, J=8.8Hz), 7.32(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz), 7.45(1H, d, J=2.0Hz),

7.74(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.54(1H, d, J=2.0Hz), 8.79(1H, t, J=5.6Hz)

#### 実施例229

<u>2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル</u>) アミノ-6-シアノキナゾリン ナトリウム塩

実施例228で得られた2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノー6-シアノキナゾリン1.00g(2.21ミリモル)をテトラヒドロフラン-エタノール(30ml-40ml)に加熱溶解させ、1N水酸化ナトリウム水溶液 2.3ml、水 100mlを加え、減圧下濃縮する。析出する結晶を濾取し、水で洗い、通風乾燥して、標題化合物0.45gを得た。

·分子式 ; C<sub>23</sub>H<sub>21</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>ClNa

・収率(%);43

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.45(2H, m), 1.75(2H, m), 2.12(1H, m), 3.06(2H, m), 3.81(3H, s).

4.52(2H, m), 4.58(2H, d, J=5.6Hz), 7.07(1H, d, J=8.8Hz),

7.24(1H, d, J=8.4Hz), 7.32(1H, dd, J=8.4Hz, 2, 0Hz), 7.45(1H, d, J=2.0Hz),

7.69(1H, dd, J=8.8Hz, 2, OHz). 8.54(1H, d, J=2.0Hz),

8.86(1H.brt, J=5.6Hz)

#### 実施例230

2 - (N - (3 - カルボキシプロピル) - N - メチルアミノ) - 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6 - シアノキナブリン

2- [N-(3-エトキシカルボニルプロピル)-N-メトキシアミノ]-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン 389mgにエタノール20ml、1N水酸化ナトリウム水溶液2.61mlを加え、室温で4時間、50℃で10分間攪拌した。1N塩酸で中和し、析出した結晶を遮取した。結晶をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール)で精製し、更にエタノールーアセトン-水で再結晶し、標題化合物 305mgを得た。

·分子式 ; C22H21N5O4

• 収率(%);84

・融点(℃);138~140

· Mass m/e ; 420(M+1)

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>(+DMSO-d<sub>6</sub>));

1.96(2H. brs), 2.31(2H. brs), 3.24(3H.s), 3.76(2H. brs),

4.67(2H, d, J=5.6Hz), 5.94(2H, s), 6.77(1H, d, J=8.0Hz),

6.86(1H.d.J=8.0Hz), 6.91(1H.s), 7.58(1H.brs), 7.61(1H.d.J=8.4Hz),

8.48(2H, m)

#### 実施例231~245

実施例222~230の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例 2.3 1

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)

## -アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>7</sub>

・収率(%);73

・融点(℃);216~217

• Mass m/e ; 297(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

1.80(2H, m), 2.05(2H, m), 2.65(1H, m), 3.39(2H, dt, J=10.8Hz, 2.8Hz),

3.98(3H,s), 4.07(3H,s), 4.13(3H,s), 4.26(2H,m),

4.70(2H, d, J=6.0Hz), 5.88(2H, s), 6.69(1H, d, J=7.6Hz).

6.95(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 7.02(1H, d, J=1.6Hz), 8.38(1H, s),

9.36(1H, s), 11.24(1H, t, J=6.0Hz)

#### 実施例232

2 - (4 - カルボキシピペリジノ) - 4 - (3 - クロロー 4 - メトキシペンジル) マミューロ 7 - 8 - トルメトキシキナゾリン

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>6</sub>Cl

・収率(%);90

・融点(℃);197~198

• Mass m/e; 517(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.45(2H, brs), 1.90(2H, brs), 2.59(1H, brs), 3.22(2H, brs),

3.80(3H,s), 3.90(6H,s), 3.92(3H,s), 4.39(2H,brs),

4.65(2H, d, J=5.2Hz), 7.05(1H, d, J=8.4Hz), 7.33(1H, d, J=8.4Hz),

7.45(1H.s), 7.76(1H.brs), 10.70(1H.brs)

#### 実施例 2 3 3

# 2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)

## アミノー 6 -メトキシキナゾリン

·分子式 ; C23H24N4O5 (436)

·収率(%);79

・融点(℃);263 (分解)

• Mass :  $437 (M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.51~1.59(2H, m), 1.86~1.95(2H, m), 2.59~2.64(1H, m),

3.21~3.28(2H, m), 4.39~4.44(2H, m), 4.67(2H, d, J=5.6Hz),

5.78(2H, s), 6.85(1H, d, J=7.6Hz), 6.89(1H, d, J=7.6Hz),

6.99(1H, s), 7.42(1H, dd, J=9.2Hz, 1.6Hz), 7.72(1H, d, J=9.2Hz),

7.86(1H, d, J=1.6Hz), 10.02(1H, br), 11.89(1H, s)

#### 実施例 2 3 4

 $\frac{2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)}{アミノ-6-メトキシキナゾリン}$ 

·分子式 ·; C23H25N4O4Cl (456.930)

· 収率(%);81

・融点(℃);245 (分解)

• Mass ;  $457(MH^+)$ 

· NMR

1.3  $\sim$ 1.5(2H, m), 1.79(2H, d, J=10Hz), 2.4 $\sim$ 2.5(1H, m),

2.91(2H, t, J=11Hz), 3.81(3H, s), 4.56(2H, d, J=13Hz),

4.60(2H, d, J=5.7Hz), 7.09(1H, d, J=8.6Hz), 7.18(1H, dd, J=2.7Hz, 9.2Hz),

7.24(1H, d, J=9.2Hz), 7.32(1H, dd, J=2.2Hz, 8.6Hz), 7.45(1H, d, J=2.2Hz),

7.49(1H, d, J=2.7Hz), 8.42(1H, t, J=5.7Hz), 12.15(1H, brs)

#### 実施例235

2- (4-カルボキシピペリジノ) -4- (3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C<sub>22</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub>

• 収率(%);92

・融点(℃);280~281

· Mass m/e ; 461(M+1)

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.59(2H, m), 1.94(2H, brd, J=11.6Hz), 2.62(1H, brs), 3.32(2H, m),

3.79(3H, s), 4.52(2H, d, J=13.6Hz), 4.64(2H, d, J=4.8Hz),

6.99(1H, d, J=8.4Hz), 7.30(1H, d, J=8.4Hz), 7.42(1H, s).

7.69(1H.d.J=8.8Hz). 8.00(1H.d.J=8.8Hz), 8.51(1H.s), 10.24(1H.s),

12. 42(1H, s)

#### 実施例 2 3 6

· 分子式 ; C<sub>2 2</sub>H<sub>2 1</sub>N<sub>6</sub>O<sub>2</sub>Cl (436.903)

・収率(%);99

・融点(℃);230 (分解)

• Mass ;  $437 (MH)^+$ 

• NMR  $\delta$  (DMS0-d<sub>6</sub>);

1.3~1.5(2H, m), 1.82(2H, d, J=10Hz), 2.4~2.5(1H, m),

2. 98(2H, t, J=11Hz), 4. 60(2H, d, J=13Hz), 4. 77(2H, d, J=5. 7Hz),

7.2  $\sim$ 7.3(2H, m), 7.45  $\sim$ 7.6(3H, m), 8.16(1H, s), 8.19(1H, d, J=2.4Hz),

8.68(1H, t, J=5.7Hz), 12.17(1H, brs), 12.33(1H, brs)

#### 実施例237

·分子式 ; C18H15N4O4Cl

• 収率(%);64

・融点(℃);260~261 (分解)

• Mass m/e ; 387(M+1)

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.00(2H, brs), 4.57(2H, d, J=5.6Hz), 5.93(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz),

6.86(1H, d, J=8.0Hz), 6.95(1H, s), 7.35(1H, brs), 7.50(1H, brs).

8.30~8.50(2H, m)

#### 実施例238

 $2-(3-\pi)$ ルボキシプロピル) アミノー $4-(3,4-\chi$ チレンジオキシベンジル) アミノー $6-\phi$ ロロキナゾリン

·分子式 ; C20H19N4O4CI

·収率(%);88

・融点(℃);170~172

· Mass m/e : 415(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.71(2H. brs), 2.23(2H. brs), 3.27(2H. brs), 4.56(2H. d. J=5.6Hz),

5.95(2H, s), 6.82(3H, m), 6.95(1H, s), 7.20(1H, brs).

7.46(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz). 8.12(1H, d, J=1.6Hz)

#### <u> 実施例239</u>

2-(5-カルボキシペンチル) アミノー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

・分子式 ; C22H23N4O4Cl

・収率(%);80

・融点(℃);190~192

• Mass m/e ; 443(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.25(2H, brs), 1.47(4H, brs), 2.16(2H, brs), 3.31(2H, brs),

4.60(2H, brs), 5.94(2H, s), 6.84(2H, s), 6.96(1H, s), 7.33(1H, brs).

7.60(1H, brs), 8.25(1H, brs)

#### 実施例 2 4 0

2 - (N - (3 - カルボキシプロピル) - N - メチルアミノ) - 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノ<math>-6 - 20 ロロキナゾリン

·分子式; C21H21N4O4Cl

· 収率(%);92

・融点(℃);143~144

· Mass m/e ; 429(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>(+CD<sub>3</sub>OD));

1.79(2H, brs), 2.20(2H, brs), 3.21(3H, s), 3.71(2H, t, J=7.2Hz),

4.65(2H, s), 5.95(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz), 6.86(1H, d, J=8.0Hz).

6.95(1H, s), 7.79(1H, d, J=8.8Hz), 7.85(1H, d, J=8.8Hz), 8.49(1H, s)

#### 実施例 2 4 1

 $2 - (N - \pi n \pi + \nu x + \mu - N - x + \mu r + \nu x + \mu r + \nu x + \nu x$ 

·分子式 ; C20H17N5O4

• 収率(%);68

・融点(℃);268~270

• Mass m/e : 392(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

3.11(3H,s). 4.13(2H,brs), 4.56(2H,m), 5.94(2H,s), 6.83(2H,m),

6.93(1H, d, J=14.4Hz), 7.20(1H, m), 7.66(1H, m), 8.51(1H, s),

8.62(1H.m)

#### 実施例 2 4 2

·分子式 ; C23H23N5O4 (433.468)

• 収率(%);96

・融点(℃);186~187

• Mass : 434(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMS0-d<sub>6</sub>);

 $1.0\sim1.15(3H. br 2 peaks)$ ,  $1.65\sim1.85(2H. br 2 peaks)$ .

 $2.1\sim2.25(2H, br\ 2 peaks)$ , 3.57(4H, brs), 4.58(2H, d, J=5.7Hz),

5.96(2H, s), 6.84(2H, s), 6.93(1H, s), 7.26(1H, d, J=8.8Hz),

7.72(1H, dd, J=1.8Hz, 8.8Hz), 8.56(1H, d, J=1.8Hz), 8.71(1H, brs)

#### 実施例243

2 - (N - (3 - カルボキシプロピル) - N - メチルアミノ) - 4 - (3 - クロロ - 4 - メトキシベンジル) アミノー<math>6 - シアノキナゾリン

·分子式 ; C22H22N5O3Cl

· 収率(%);88

・融点(℃):108~109

• Mass ; 440(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.73(2H, brs), 2.13(2H, brs), 3.11(3H, s), 3.63(2H, brs), 3.82(3H, s),

4.61(2H, d, J=5.6Hz), 7.07(1H, d, J=8.4Hz), 7.27(1H, d, J=8.8Hz),

7.31(1H, d, J=8.4Hz), 7.43(1H, s), 7.72(1H, s), 8.55(1H, s).

8.74(1H, brt, J=5.6Hz), 12.02(1H, brs)

#### 実施例 2 4 4

## 2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(ベンズイミダゾール-5-イル)メ

## チルアミノー6ーシアノキナゾリン

·分子式 ; C23H21N7O2 (427)

• 収率 (%);50

・融点(℃);>290

· Mass : 428 (M++1)

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.29~1.42(2H, m), 1.76~2.20(2H, m), 2.39~2.51(2H, m),

2.99~3.07(3H, m), 4.60~4.64(2H, m), 4.76(2H, d, J=5.6Hz),

7. 23(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 25(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 51(1H, d, J=8. 4Hz),

7.56(1H.s), 7.71(1H.dd, J=8.4Hz.1.6Hz), 8.14(1H.s).

8.57(1H, d, J=1.6Hz). 8.82(1H, brt, J=5.6Hz)

#### <u> 実施例245</u>

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)

アミノー 6 -カルバモイルキナゾリン

·分子式 ; C23H23N5O5 (449)

・収率(%);6

・融点(℃):180~182 (分解)

• Mass ; 450(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.39(2H,m), 1.81(2H,m), 2.48(1H,m), 2.99(2H,m),

4.55(2H, d, J=5.6Hz), 4.62(2H, m), 5.93(2H, s), 6.81(1H, d, J=7.6Hz),

6.85(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.95(1H, d, J=1.6Hz), 7.20(1H, d, J=8.8Hz),

7.27(1H, br), 7.71(1H, br), 7.92(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).

8.57(1H, d, J=2.0Hz), 8.59(1H, brt, J=5.6Hz), 12.09(1H, br)

#### 実施例246

2 - ベンジルオキシメチルー4 - クロロー6 - メトキシキナゾリン

2 - ベンジルオキシメチルー 6 - メトキシキナゾリンー 4 (3 H) - オン1.50 g (5.06ミリモル) のアセトニトリル75ml 懸濁液にオキシ塩化リン30mlを加え、加熱還流する。1 時間後、反応液を減圧下溶媒留去し、得られる残渣をクロロホ

ルムに溶解させ、飽和重曹水で洗う。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、 濾過し、濾液を減圧下溶媒留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ ー (酢酸エチルーn - ヘキサン) により精製し、標題化合物の黄色晶1.10gを得 た。

· 収率(%);69

・融点(℃);49~50

· Mass ; 315(M+1) \*

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.98(3H,s), 4.79(2H,s), 4.84(2H,s), 7.42(1H,d,J=2.8Hz),

7.26~7.46(5H, m), 7.57(1H, dd, J=9.2Hz, 2.8Hz), 8.01(1H, d, J=9.2Hz)

#### 実施例 2 4 7

2-ベンジルオキシメチルー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)-アミ1-6-メトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ \text{MeO} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

実施例246で得られた2-ベンジルオキシメチル-4-クロロ-6-メトキシキナゾリン0.74g(2.4ミリモル)、ピペロニルアミン0.55g(3.6ミリモル)、 炭酸ナトリウム0.50gをイソプロピルアルコール20mlに混合し、加熱還流する。6時間後反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン)により精製後、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の黄色晶1.01gを得た。

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

・収率(%);定量的

・融点(℃);158~159

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.91(3H, s), 4.69(2H, s), 4.77(2H, s), 4.79(2H, d, J=5.6Hz),

5.94(2H, s), 6.77(1H, d, J=7.6Hz), 6.90(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz),

6.94(1H, d, J=1.6Hz). 7.10(1H, brs), 7.25~7.35(5H, m).

7.41~7.44(2H, m), 7.81(1H, d, J=9.2Hz)

実施例248~252

実施例222~230の方法に準じて以下の化合物を得た。

#### 実施例 2 4 8

2, 6-ジクロロー4- (3, 4-メチレンジオキシベンジル) オキシキナソリ

<u>ン</u>

$$\begin{array}{c} 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \end{array}$$

·分子式 ; C16H10Cl2N2Os

• 収率(%);55

・融点(℃);141~142

-Mass m/e ; 349(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>):

5.54(2H, s), 6.01(2H, s), 6.86(1H, d, J=8.8Hz), 7.01(1H, d, J=8.8Hz).

7.02(1H, s), 7.76(1H, dd, J=8.0Hz, 2.4Hz), 7.81(1H, dd, J=8.0Hz, 0.8Hz),

8.09(1H, dd, J=2.4Hz, 0.8Hz)

#### 実施例 2 4 9

2 - (4 - カルボキシピペリジノ) - 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル)

## オキシー6-クロロキナゾリン

· 分子式 ; C22H20ClN3O5

·収率(%);84

・融点 (℃) : 145 ~147

· Mass m/e: 442(M+1)

·NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.47(2H, m), 1.88(2H, m), 2.49(1H, m), 3.10(2H, brt. J=13.2Hz),

4.60(2H, brd, J=13.2Hz), 5.43(2H, s), 6.01(2H, s).

6.91(1H, d, J=8.0Hz), 7.02(1H, d, J=8.0Hz), 7.11(1H.s),

7.39(1H, d, J=8.8Hz), 7.61(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz),

7.77(1H, d, J=2.4Hz)

#### 実施例 2 5 0

2, 6-ジクロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)チオキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 ; C16H10Cl2N2O2S

・収率(%);92

・融点(℃);180~182

• Mass m/e ; 365(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

4.55(2H,s), 5.96(2H,s), 6.77(1H,d,J=8.4Hz), 6.96(1H,s).

6.96(1H, d, J=8.4Hz), 7.77(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

7.82(1H, d, J=8.8Hz), 7.99(1H, d, J=2.0Hz)

#### 実施例 2 5 1

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)

#### チオー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C22H20ClN3O4S

· 収率(%);98

・融点(℃);153~154

· Mass m/e ; 458(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.50(2H.m), 1.82(2H.m), 2.39(1H.brs), 3.18(2H.m), 4.48(2H.s),

4.55(2H, brs), 5.96(2H, s), 6.82(1H, d, J=8.0Hz), 6.92(1H, d, J=8.0Hz),

6.99(1H, s), 7.41(1H, brd, J=8.8Hz), 7.62(1H, brd, J=8.8Hz),

7.69(1H, brs)

#### 実施例 2 5 2

·分子式 ; C21H20ClN505

·収率(%);11

・融点(℃);油状物質

· Mass m/e : 458(MH+)

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) ;

1.71~1.82(2H, m), 2.02~2.10(2H, m), 3.56~3.63(2H, m),

4.39~4.44(2H, m), 4.66(2H, d, J=5.2Hz), 5.18~5.22(1H, m),

5.61(1H, brt, J=5.2Hz), 5.96(2H, s), 6.79(1H, d, J=7.6Hz),

6.84(1H, dd, J=7.6Hz, 1.2Hz), 6.87(1H, d, J=1.2Hz).

7.39(1H, d, J=8.8Hz), 7.43~7.47(2H, m)

#### 実施例 2 5 3

## 2, 6-ジクロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキノリン

#### a) 2, 4, 6-トリクロロキノリン

5-クロロアントラニル酸メチルエステルから出発して、ジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイアティー、68巻、1285頁(1946年)と同様な方法で標題化合物を得た。

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

7.55(1H, s), 7.74(1H, dd, J=9.0Hz, 2.2Hz), 7.98(1H, d, J=9.0Hz),

8. 19(1H, d, J=2. 2Hz)

b) <u>2,6-ジクロロ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキ</u> ノリン

a) で得られた化合物 500 mg、3, 4-メチレンジオキシベンジルアミン 350 mg、N, N-ジイソプロピルエチルアミン 1 ml、N-メチル-2-ピロリドン 4 ml 0混合物を 130 C 0油浴中10時間反応させた。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層は水、飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー( $5 \sim 20\%$ 酢酸エチル/ヘキサン)に付し、高極性成分として標題化合物 430 mgを得た。

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>12</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

・融点 (℃) ;198 ~199 ℃

• Mass m/e : 347(M+1)

#### • NMR δ (CDCl<sub>3</sub>);

4.39(2H.d.J=4.9Hz), 5.21(1H.t,J=4.9Hz), 6.00(2H.s), 6.47(1H.s),

6.82~6.87(3H.m), 7.58(1H, dd, J=9.0Hz, 2.2Hz), 7.65(1H, d, J=2.2Hz),

7.84(1H, d, J=9.0Hz)

同時に低極性成分として 4, 6-ジクロロ-2-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキノリン <math>190mgを得た。

#### • NMR $\delta$ (CDCI<sub>3</sub>) :

4.58(2H.d.J=5.7Hz), 5.00(1H.brt,J=5.7Hz), 5.94(2H,s), 6.74(1H,s),

6.77(1H, d, J=7.9Hz), 6.84(1H, dd, J=7.9Hz, 1.6Hz), 6.88(1H, d, J=1.6Hz),

7.50(1H, dd, J=9.0Hz, 2.4Hz), 7.62(1H, d, J=9.0Hz), 7.96(1H, d, J=2.4Hz)

#### 実施例 2 5 4

## 2, 6-ジクロロー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノキノリン

$$C1$$
 $N$ 
 $C1$ 
 $OMe$ 

実施例253の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C17H13Cl3N2O

・収率(%);59

・融点(℃);204~205

·NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>) :

3.91(3H,s), 3.40(3H,s), 4.38(2H,d,J=5.1Hz), 4.97(1H,t,J=5.1Hz).

5.93(1H, s), 6.93(1H, d, J=8.4Hz), 7.24(1H, dd, J=8.4Hz, 2.2Hz),

7. 40(1H, d, J=2. 2Hz), 7. 50(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 2Hz), 7. 59(1H, d, J=2. 2Hz),

7.71(1H, d, J=8.8Hz)

#### 実施例 2 5 5

 $2 - (4 - \pi \mu \ddot{x} + \nu \ddot{x}$ 

- a) 2-(4-x++)カルボニルピペリジノ) -4-(3, 4-x++) オキシベンジル) アミノー6-クロロキノリン
- 2,6-ジクロロ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキノリン 130mg、イソニペコチン酸エチルエステル 500μ1、N-メチル-2-ピロリドン1mlの混合物を 150℃の油浴中3時間加熱した。反応液を冷却後、水を加え、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層は水、飽和食塩水で洗った後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(20~50%酢酸エチル/ヘキサン)で精製し、標題化合物 150mgを得た。
- NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :
  - 1.26(3H, t. J=7.1Hz), 1.70~1.81(2H, m), 1.95~2.02(2H, m),
  - 2.54(1H, tt, J=11.2Hz, 3.8Hz), 2.97~3.06(2H, m), 4.14(2H, q, J=7.1Hz),
  - 4.32~4.39(4H, m), 4.86(1H, t, J=5.5Hz), 5.98(3H, s).
  - 6.81(1H, d, J=7.7Hz), 6.84~6.89(2H, m), 7.39(1H, dd, J=9.0Hz, 2.4Hz),
  - 7.47(1H, d, J=2.4Hz), 7.55(1H, d, J=9.0Hz)
- b) 2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベ

## ンジル) アミノー6-クロロキノリン

a)で得られた化合物 150mg、1 N水酸化ナトリウム水溶液 1 ml、エタノール 10mlの混合物を60℃の油浴中 2 時間加熱した。反応液を濃縮し、水を加え、さらに1 N塩酸 1 mlを加え中和し、生じた結晶を遮取し、水洗、乾燥することにより、標題化合物130mg を得た。

·分子式 ; C23H22C1N3O4

·収率(%);92

・融点(℃);235~237

· Mass m/e ; 440(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMS0-d<sub>6</sub>);

1.37~1.50(2H.m), 1.77~1.86(2H.m), 2.89~3.00(2H.br.3 peak),

4.20~4.28(2H, br, 2 peak), 4.42(2H, d, J=5.7Hz), 5.96(2H, s),

5.97(1H, s), 6.85(1H, d, J=7.9Hz), 6.92(1H, dd, J=7.9Hz.1.5Hz),

6.98(1H.d.J=1.5Hz), 7.42(2H.brs), 7.58(1H.brs), 8.15(1H.brs)

#### 実施例 2 5 6

<u>2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)</u> アミノー6-クロロキノリン

実施例255の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C23H23Cl2N3O3

・融点(℃);282~283

• Mass m/e ; 460(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.36~1.48(2H,m), 1.76~1.84(2H,m), 2.43~2.53(1H,m),

2.91(2H, t, J=11.2Hz), 4.26(2H, brd, J=13.2Hz), 4.44(2H, d, J=5.9Hz),

5.97(1H, s), 7.10(1H, d, J=8.6Hz), 7.36(1H, dd, J=8.6Hz, 2.2Hz),

7.38(2H, s), 7.50(2H, brs and d, J=2.2Hz), 8.11(1H, s)

#### 実施例 2 5 7

<u>2-メトキシー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロ</u> キノリン

2,6-ジクロロー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノキノリン 200mg、メタノール 0.5ml、カリウム tープトキシド 200mg、1,4-ジオキサン3mlの混合物を1時間加熱還流した。反応液を冷却後、水を加え、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層は飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(10~30%酢酸エチル/ヘキサン)で精製後、酢酸エチルーヘキサンから再結晶して、標題化合物 150mgを得た。

·分子式 ; C18H18Cl2N2O2

・収率(%);76

・融点(℃):170~171

#### · NMR $\delta$ (CDCl<sub>3</sub>) :

3.93(3H, s), 4.42(2H, d, J=5.2Hz), 5.22(1H, t, J=5.2Hz), 6.46(1H, s),

6.96(1H, d, J=8.4Hz), 7.25(1H, dd, J=8.4Hz, 2.2Hz), 7.41(1H, d, J=2.2Hz),

7.59(1H, dd, J=9.0Hz, 2.2Hz), 7.66(1H, d, J=2.2Hz), 7.85(1H, d, J=9.0Hz)

#### 実施例 2 5 8

実施例253のb)で副生した4,6-ジクロロ-2-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキノリン 140mgを用いて実施例255と同様の操作を行い、標題化合物 130mgを得た。

·分子式 ; C23H22CIN3O4

・収率(%);99

・融点(℃);270~272

• Mass m/e : 440(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMS0-d<sub>6</sub>);

1.78~1.89(2H, m), 1.96~2.04(2H, m), 2.70~2.79(2H, m),

3.26~3.36(2H, m), 4.49(2H, d, J=5.7Hz), 5.96(2H, s), 6.37(1H, s).

6.85(2H,s), 6.94(1H,s), 7.37(1H,t,J=5.7Hz),

7. 41(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz), 7. 46(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 60(1H, d, J=2. 4Hz)

#### \_\_実施例2<u>59</u>

<u>2-クロロー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル) アミノー6-シアノキ</u> <u>ノリン</u>

### a) 4-ヒドロキシキノリン-2-オン-6-カルボン酸

4-アミノベンゼン-1, 4-ジカルボン酸ジメチルエステルから出発し、ジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイアティー, 68巻, 1285頁(1946年)と同様の操作で標題化合物を得た。

#### • NMR $\delta$ (DMSO-d<sub>6</sub>) :

5.79(1H, s), 7.31(1H, d, J=8.6Hz), 8.02(1H, dd, J=8.6Hz, 2.0Hz),

8.39(1H, d, J=2.0Hz), 11.51(1H, s), 11.63(1H, brs), 12.86(1H, brs)

### b) 2, 4-ジクロロキノリン-6-カルボキサミド

a)で得られた化合物 9 g、オキシ塩化リン50mlの混合物を 1 時間加熱還流した。反応液を濃縮し、残渣に酢酸エチルーアセトンを加えて均一の懸濁液とし、 氷冷した濃アンモニア水の中に攪拌しながらゆっくり注いだ。30分後、析出した 結晶を濾取し、水、酢酸エチルで洗った後、乾燥して、標題化合物8.96gを得た。

#### • NMR $\delta$ (DMSO-d<sub>6</sub>);

7.72(1H, brs), 8.06(1H, s), 8.10(1H, d, J=8.8Hz),

8.34(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.43(1H, brs), 8.73(1H, d, J=2.0Hz)

#### c) 2, 4-9900-6-971+199

- b)で得られた化合物 3 g、塩化リチウム 300mg、オキシ塩化リン30mlの混合物を 2 時間加熱還流した。反応液を濃縮し、ベンゼン 120mlを加え、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗い、ベンゼン層は飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、シリカゲルベッドを通して濾過後、シリカゲルはさらにベンゼンで洗い、合わせて濃縮し、残渣を酢酸エチルーへキサンから再結晶して、標題化合物 2.15 g を得た。
- · NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);
  - 7.65(1H, s), 7.95(1H, dd, J=8.8Hz, 1.8Hz), 8.14(1H, d, J=8.8Hz),
  - 8.60(1H, d, J=1.8Hz)
- d) 2-2-1-4-(3-2-1-4-1)7/4/12
- c)で得られた化合物 1 g、3-2 ロロー4- メトキシベンジルアミン 塩酸塩 1 g、N, N- ジイソプロピルエチルアミン 2.4 ml、N- メチルー2- ピロリドン10 mlの混合物を 130  $\mathbb{C}$  油浴で 1 時間加熱、反応させた。冷後、水、酢酸エチルを加え、生じた結晶を遮取し、水、酢酸エチルで洗った後、乾燥して、標題化合物610 mg を得た。

·分子式 ; C18H13Cl2N30

·収率(%);38

・融点(℃);254~255

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>):

3.94(3H, s), 4.45(2H, d, J=4.9Hz), 5.41(1H, d, J=4.9Hz), 6.54(1H, s),

6. 98(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 26(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 2Hz), 7. 41(1H, d, J=2. 2Hz),

7.80(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 7.97(1H, d, J=8.8Hz), 8.08(1H, d, J=1.6Hz)

#### 実施例 2 6 0

 $\frac{2-(4-)$ ルボキシピペリジノ) -4-(3-)ロロ-4-メトキシベンジル)  $r \in J-6-$ シアノキノリン

## 

2-クロロー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノー6-シアノキノリン 750mg、イソニペコチン酸 1.6ml、N-メチル-2-ピロリドン5mlの混合物を 130℃油浴中 3 時間加熱した。冷後、反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層は水、飽和食塩水で洗った後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(20~40%酢酸エチル/ヘキサン)に付し、次いで酢酸エチルーヘキサンから再結晶して、標題化合物 860mgを得た。

#### • NMR $\delta$ (CDCl<sub>3</sub>);

- 1.26(3H, t, J=7.1Hz), 1.68 $\sim$ 1.79(2H, m), 1.95 $\sim$ 2.03(2H, m),
- 2.58(1H, tt, J=11.0Hz, 4.0Hz), 3.03~3.12(2H, m), 3.92(3H, s),
- 4. 15(2H, q, J=7. 1Hz), 4. 36~4. 43(4H, m), 5. 08(1H, t, J=5. 1Hz),
- 5.94(1H, s), 6.95(1H, d, J=8.4Hz), 7.26(1H, dd, J=8.4Hz, 2.2Hz).
- 7. 42(1H, d, J=2.2Hz), 7.  $55\sim7.61(2H, m)$ , 7. 88(1H, s)

## b) $2-(4-\pi)\pi+\nu$ ピペリジノ) $-4-(3-\pi)\pi$ ンジル) アミノ $-6-\nu$ アノキノリン

a) で得られた化合物 500mg、1 N水酸化ナトリウム水溶液 2 ml、テトラヒドロフラン20ml、エタノール25mlの混合物を50℃で2 時間反応させた。1 N塩酸 2

mlを加え、約20ml程留去すると、結晶が析出してきた。この結晶を遮取し、水、 酢酸エチルで洗った後、乾燥して、標題化合物 460mgを得た。

·分子式 ; C<sub>24</sub>H<sub>23</sub>C1N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>

· 収率 (%);98

・融点(℃);274~276 (分解)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.35~1.47(2H, m), 1.78~1.87(2H, m), 2.47~2.56(1H, m),

2.95~3.04(2H, m), 3.81(3H, s), 4.30~4.39(2H, m), 4.46(2H, d, J=5.7Hz),

6.01(1H, s), 7.11(1H, d, J=8.6Hz), 7.37(1H, dd, J=8.6Hz, 2.2Hz),

7. 40(1H, d, J=8.8Hz), 7. 52(1H, d, J=2.2Hz), 7. 65(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz),

7.68(1H, t. J=5.7Hz), 8.55(1H, d. J=1.6Hz), 12.20(1H, brs)

#### 実施例 2 6 1

2-クロロ-8-(3, 4-メトキシジオキシベンジル) アミノピリド (2, 3 -d) ピリミジン

2, 8-ジクロロビリド (2, 3-d) ビリミジン 118mgの20mlテトラヒドロフラン溶液にトリエチルアミン66mg、ピペロニルアミン89mgを加え、室温で16時間攪拌した。水を加え、析出した結晶を遮取し、標題化合物166mg を得た。

·分子式 ; C<sub>15</sub>H<sub>11</sub>ClN<sub>4</sub>O<sub>2</sub>

・収率(%);89

・融点(℃);200~202

• Mass m/e ; 315(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.64(1H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s), 6.85(1H, d, J=8.0Hz),

6.87(1H, d, J=8.0Hz), 6.96(1H, s), 7.55(1H, dd, J=8.0Hz, 4.4Hz),

8.73(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 8.96(1H, dd, J=4.4Hz, 1.6Hz),

9.46(1H, t, J=5.6Hz)

#### 実施例262

2-(4-カルボキシピペリジノ) -8-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノピリド (2, 3-d) ピリミジン

a) 2-(4-x++)カルボニルピペリジノ) -8-(3, 4-x+) オキシベンジル) アミノピリド  $\{2, 3-d\}$  ピリミジン

2-クロロ-8-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノピリド〔2, 3-d〕ピリミジン 127mgの8mlテトラヒドロフラン溶液にトリエチルアミン41

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

mg、イソニペコチン酸エチル190mg を加え、2時間還流する。反応液に水を加え、クロロホルムで2回抽出し、合わせた有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)で精製し、標題化合物 175mg(収率 100%)を得た。

b)  $2-(4-\pi)\pi$   $\frac{2}{2}$   $\frac{2}{2}$ 

2-(4-x)トキシカルボニルピペリジノ)-8-(3,4-x)チレンジオキシベンジル)アミノピリド [2,3-d] ピリミジン 170mgの10mlxタノール溶液に1N水酸化ナトリウム1.56mlを加え、室温で6時間攪拌した。1N塩酸、水を加えて中和した後、析出した結晶を遮取し、標題化合物 121mgを得た。

·分子式 ; C21H21N5O4

・収率(%);76

・融点(℃);255~256

· Mass m/e ; 408(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.39(2H, m), 1.80(2H, m), 2.51(1H, m), 3.01(2H, brt, J=11.2Hz),

4.56(2H, d, J=5.6Hz), 4.61(2H, brd, J=12.8Hz), 5.94(2H, s),

6.82(1H, d, J=8.0Hz), 6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.93(1H, s),

7.03(1H, dd, J=8.0Hz, 4.4Hz), 8.38(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz),

8.61(1H, dd, J=4.4Hz, 1.6Hz), 8.70(1H, t, J=5.6Hz), 12.16(1H, brs)

#### 実施例 2 6 3

<u>5-クロロー2-メタンスルホニルー1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)</u>ベンズイミダゾール

$$0$$
 $N$ 
 $SO_2Me$ 

6-2000-2-メルカプトベンズイミダゾール8.89gをジメチルホルムアミド 150mlに溶解し、氷冷下、炭酸カリウム6.65gとヨウ化メチル6.15gを加え、同温で50分間攪拌した。水を加え、酢酸エチルで抽出した。乾燥後、減圧下濃縮し、粗6-200-2-メチルチオベンズイミダゾールを得た。

上で得られた粗精製物を塩化メチレン 100mlに溶解し、80%m-CPBA 17.3 gを氷冷下加え、室温で一夜攪拌した。チオ硫酸ナトリウム7gを加え、室温で30分間攪拌し、水を加えた。有機層を分取し、乾燥後、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して6-クロロ-2-メタンスルホニルベンズイミダゾール10 gを得た。

6-クロロ-2-メタンスルホニルベンズイミダゾール 2.3gをジメチルホルムアミド30mlに溶解し、氷冷下60%水素化ナトリウム 480mg、ピペロニルクロリド2.04gを加え、80℃で4時間加熱した。室温で一夜放置後、不溶物を遮去し、減圧下濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、標題化合物を得た。

·分子式 ; C16H13ClN2O4S

• 収率 (%);25

・融点(℃):129~131

• Mass m/e ;  $365(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.48(3H, s), 5.64(2H, s), 5.91(2H, s), 6.73~6.76(3H, m),

7.27(1H, d, J=8.8Hz), 7.31(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).

7. 80(1H, d, J=2.0Hz)

#### 実施例 2 6 <u>4</u>

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

実施例 2 6 3 において、5 - クロロー 2 - メタンスルホニルー 1 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) ベンズイミダゾール溶出後に更に溶出することにより、標題化合物を得た。

·分子式 ; C16H13ClN2O4S

・収率(%);22

・融点(℃);140~142

· Mass m/e ; 365(MH+)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.48(3H, s), 5.62(2H, s), 5.93(2H, s), 6.73~6.77(3H, m),

7. 32(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 33(1H, d, J=1. 2Hz), 7. 74(1H, dd, J=8. 4Hz, 1. 2Hz)

#### 実施例 2 6 5

$$\begin{array}{c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

5-クロロー2-スルホニルメチルー1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾールと6-クロロー2-スルホニルメチルー1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾールの混合物 448mgをメタノール20mlに溶解し、28%ナトリウムメトキシド10mlを加え、1.5時間加熱還流した。氷冷し、10%塩酸で中和し、酢酸エチルで抽出した。乾燥後、減圧下濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して標題化合物を得た。

·分子式 ; C16H13CIN2O3

· 収率 (%);31

・融点(℃):117~118

· Mass m/e;  $317(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

4.21(3H, s), 5.01(2H, s), 5.92(2H, s), 6.65(1H, d, J=1.6Hz).

6.68(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.73(1H, d, J=8.0Hz),

6. 96(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 05(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz),

7. 51(1H. d. J=2.0Hz)

# 実施例 2 6 6

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

実施例265において、5-クロロ-2-メトキシ-1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) ベンズイミダゾール溶出後に更に溶出することにより、標題化合物を得た。

·分子式 ; C16H13ClN2O3

・収率(%);26

・融点(℃):133~134

· Mass m/e : 317(MH+)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

4.21(3H,s), 4.99(2H,s), 5.92(2H,s), 6.65(1H,d,J=1.6Hz),

6.68(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.74(1H, d, J=8.0Hz), 7.05(1H, d, J=1.6Hz),

7.10(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 7.43(1H, d, J=8.8Hz)

# <u>実施例267~280</u>

実施例263~266の方法に準じて以下の化合物を得た。

# <u>実施例267</u>

1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾール

·分子式 ; C<sub>15</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

· 収率(%);34

・融点(℃):107~108

· Mass m/e ; 253(MH+)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

5.23(2H, s), 5.92(2H, s), 6.63(1H, d, J=1.6Hz).

6.70(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.76(1H, d, J=8.0Hz), 7.23~7.32(3H, m),

 $7.80 \sim 7.83(1 \text{H}, \text{m}), 7.92(1 \text{H}, \text{s})$ 

# 実施例268

# 1-(2-プロポキンベンジル) ベンズイミダゾール

·分子式 ; C17H18N2O

・収率(%);89

・融点(℃);85~86

· Mass m/e ;  $267(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>) :

1.02(3H. t. J=7.4Hz). 1.78~1.86(2H.m). 3.95(2H.t. J=6.6Hz).

5.35(2H, s). 6.86~6.90(2H, m), 7.06~7.09(1H, m),

7. 23~7. 28(3H, m), 7. 40~7. 43(1H, m), 7. 79~7. 82(1H, m),

7.99(1H, s)

### 実施例 2 6 9

# 2-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾール

$$\bigcup_{N} \bigcup_{0}$$

·分子式 ; C<sub>15</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

• 収率(%);62

・融点(℃);143~146

· Mass m/e ; 253(MH+)

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.43(2H,s), 5.99(2H,s), 6.89~6.94(2H,m), 7.09(1H,s),

7.48~7.52(2H, m), 7.72~7.76(2H, m)

## 実施例 2 7 0

# 1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)-6-メトキシベンズイミダゾール

$$Me0 \xrightarrow{N} N$$

·分子式 ; C16H14N2O3

· 収率(%);70

・融点(℃);134~135

• Mass m/e;  $283(M+1)^+$ 

· NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

3.82(3H,s), 5.21(2H,s), 5.95(2H,s), 6.64(1H,d,J=1.8Hz),

6.71(1H, dd, J=7.6Hz, 1.8Hz), 6.75(1H, d, J=2.4Hz), 6.78(1H, d, J=7.6Hz).

6.93(1H, dd, J=8.8Hz.2.4Hz), 7.70(1H, d, J=8.8Hz), 7.90(1H, s)

#### 実施例271

 $1 - (2 - \rho - 1 - 4, 5 - y + \nu )$   $2 - \beta - y + \nu$   $2 - \beta$   $3 - y + \nu$   $2 - \beta$   $2 - \beta$ 

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & &$$

·分子式 ; C16H13ClN2O3

· 収率(%);81

・融点(℃):108~109

• Mass m/e ; 317(M+1)\*

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

3.84(3H,s), 5.322(2H,s), 5.97(2H,s), 6.40(1H,s), 6.80(1H,s),

6.91(1H,s), 6.95(1H,d,J=8.8Hz), 7.72(1H,d,J=8.8Hz), 7.96(1H,s)

# 実施例 2 7 2

 $1 - (2 - (3, 4 - \cancel{4} + \cancel{4$ 

$$\mathbb{M} \in \mathbb{N} \longrightarrow \mathbb{N} \longrightarrow \mathbb{N}$$

·分子式 ; C17H16N2O3

・収率(%);69

· 融点 (℃);油状物質

· Mass m/e : 297(M+1) +

·NMR & (CDCl3);

3.04(2H, t, J=6.8Hz), 3.87(3H, s), 4.31(2H, t, J=6.8Hz),

5.93(2H, s), 6.43(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.52(1H, d, J=2.0Hz),

6.68(1H, d, J=8.0Hz), 6.77(1H, d, J=2.4Hz), 6.92(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz),

7.57(1H, s). 7.67(1H, d, J=8.8Hz)

# <u>実施例273</u>

6-クロロ-1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) ベンズイミダゾール

$$C1$$
 $N$ 
 $0$ 

·分子式 ; C15H11ClN2O2

・融点(℃);122~123

· Mass m/e ; 287(MH $^+$ )

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

5.18(2H, s), 5.94(2H, s), 6.61(1H, d, J=1.2Hz),

6.68(1H, dd, J=8.0Hz, 1.2Hz), 6.77(1H, d, J=8.0Hz), 7.22~7.40(2H, m),

7.71(1H, d, J=8.8Hz), 7.90(1H, s)

#### 実施例 2 7 4

5-クロロ-1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) ベンズイミダゾール

$$C1$$
 $N$ 
 $0$ 

·分子式 ; C15H11ClN2O2

・収率(%);83

・融点(℃);113~114

· Mass m/e;  $287(MH^+)$ 

#### • NMR $\delta$ (CDCI<sub>3</sub>);

5.20(2H, s). 5.93(2H, s). 6.60(1H, d, J=1.6Hz),

6.67(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 7.76(1H, d, J=7.6Hz), 7.18~7.20(2H, m),

7.78(1H, s), 7.93(1H, s)

### 実施例 2 7 5

6-クロロー [3-(3, 4-メチレンジオキシフェニル) プロピル] ベンズイ ミダゾール

·分子式 : C17H15ClN2O2

•,収率(%);40

・融点(℃);107~109

·Mass m/e : 315(MH+)

·NMR & (CDC13);

2.13~2.21(2H, m), 2.54(2H, t, J=7.4Hz), 4.11(2H, t, J=7.2Hz),

5.94(2H,s), 6.59(1H,dd,J=8.0Hz,1.6Hz), 6.64(1H,d,J=1.6Hz),

6.75(1H, d, J=8.0Hz). 7.24(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz),

7.31(1H, d, J=2.0Hz), 7.71(1H, d, J=8.4Hz), 7.84(1H, s)

## 実施例 2 7 6

6-2ロロ-2ーホルミル-1ー(3, 4ーメチレンジオキシベンジル)ベンズ

#### イミダゾール

·分子式 ; C16H11ClN2O3

• 収率(%);55

・融点(℃);120~122

• Mass m/e; 315(MH $^+$ )

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

5.71(2H, s), 5.93(2H, s), 6.64(1H, d, J=1.6Hz),

6.70(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.75(1H, d, J=7.6Hz).

7.36(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.46(1H, d, J=2.0Hz), 7.86(1H, d, J=8.8Hz),

10.11(1H.s)

### 実施例277

2-rミノー6-クロロー1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) ベンズイミダゾール

$$C1$$
 $N$ 
 $NH_2$ 

·分子式 ; C<sub>15</sub>H<sub>12</sub>ClN<sub>3</sub>O<sub>2</sub>

- 収率 (%);10

・融点(℃);223~224

· Mass m/e;  $302(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

5.13(2H, s), 5.95(2H, s), 6.68~6.71(3H, m), 6.77(1H, d, J=1.6Hz),

6.84(1H, d, J=7.6Hz), 6.90(1H, dd, J=8.4Hz, 2.4Hz), 7.07(1H, d, J=8.4Hz),

7.18(1H, d, J=2.4Hz)

### 実施例 2 7 8

·分子式 ; C18H13ClN4O2

· 収率(%);41

・融点(℃);127~129

· Mass m/e ; 353(MH+)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :

5. 20(2H, s), 5. 97(2H, s), 6.  $48\sim6.50(2H, m)$ , 6. 76(1H, d, J=7.2Hz).

7.23~7.35(4H, m), 7.72(1H, d, J=8.4Hz), 7.89(1H, s)

# 実施例 2 7 9

# $\frac{2-(4-n)}{(2-n)} = \frac{2-(4-n)}{(2-n)} = \frac{2$

·分子式 ; C21H20ClN3O4

・収率(%);84

・融点 (℃) ; 201 ~202

· Mass m/e;  $414(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.64~1.77(2H, m), 1.84~1.90(2H, m), 2.40~2.46(1H, m),

2.92~3.00(2H, m), 3.43~3.47(2H, m), 5.15(2H, s), 5.96(2H, s),

6.60(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.72(1H, d, J=1.6Hz), 6.82(1H, d, J=8.0Hz),

7.03(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz), 7.18(1H, d, J=8.4Hz), 7.42(1H, d, J=2.0Hz)

# 実施例280

·分子式 ; C21H20ClN3O4

・融点(℃);アモルファス

· Mass m/e ; 414(MH+)

-NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.70~1.79(2H.m), 1.80~1.89(2H.m), 2.31~2.42(1H.m),

2.90~2.97(2H, m), 3.39~3.45(2H, m), 5.15(2H, s), 5.96(2H, s),

6.61(1H, d, J=8.0Hz), 6.73(1H, s), 6.83(1H, d, J=8.0Hz),

7.06(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz), 7.30(1H, d, J=2.0Hz), 7.38(1H, d, J=8.4Hz)

# 実施例281~291

実施例88~94の方法に準じて以下の化合物を得た。

# 実施例 2 8 1

·分子式 : C23H21Cl2N5O3

•収率(%);98

・融点(℃);255~256 (分解)

·Mass m/e : 486(M+1)+

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.36(2H. brm). 1.80(2H. brm). 2.52(1H. m). 3.03(2H. m). 3.78(3H. s).

4.59(2H, d, J=6.0Hz), 4.59(2H, brm), 7.29(1H, d, J=8.8Hz), 7.50(2H, s),

7.75(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.53(1H, d, J=1.6Hz),

8.85(1H, brt, J=6.0Hz), 12.18(1H, brs)

#### 実施例 2 8 2

# 2, 6-ジクロロ-4-(4-エトキシカルボニルピペリジノ) キナゾリン

·分子式 ; C16H17Cl2N3O2

· 収率 (%);100

・融点(℃):101~103

• Mass m/e ; 354(M+1)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.30(3H, t, J=7.2Hz), 1.99(2H, m), 2.14(2H, m), 2.69(1H, m),

3. 35(2H, dt, J=11. 2Hz, 2. 4Hz), 4. 20(2H, q, J=7. 2Hz).

4.31(2H, dt, J=13.6Hz, 3.6Hz), 7.67(1H, dd, J=8.8Hz, 2.2Hz),

7.76(1H, d, J=8.8Hz), 7.79(1H, d, J=2.2Hz)

# 実施例 2 8 3

2-(N-(2-(2-ピリジル) エチル) ] メチルアミノー<math>4-(3, 4-) チレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 二塩酸塩

·分子式 ; C24H22ClN5O2·2HCl

・収率(%);94

・融点(℃):234~236 (分解)

• Mass  $m/e : 448(M+1)^+$ 

· NMR & (DMSO-de);

3.2~3.3(5H, br). 4.12(2H, br), 4.61(2H, br), 5.97(2H, s),

6.82(1H, brd), 6.88(1H, brd), 7.00(1H, s), 7.74(2H, br),

7.86(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz), 8.01(1H, br), 8.26(1H, br),

8.57(1H, d, J=2.0Hz), 8.74(1H, br), 10.16(1H, brs), 12.12(1H, brs)

# 実施例284

2-(4-(カルボキシピペリジノ)-4-(3, 4-ジヒドロキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

・分子式 ; C21H21ClN4O4

• 収率(%);95

・融点(℃);216~218 (分解)

• Mass m/e;  $429(MH^+)$ 

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.38~1.47(2H, m), 1.80~1.84(2H, m), 2.44~2.49(1H, m),

2.93~3.00(2H, m), 4.48(2H, d, J=5.6Hz), 4.57~4.61(2H, m),

6.  $60 \sim 6$ . 65(2H, m), 6. 74(1H, d, J=1.6Hz), 7. 24(1H, d, J=8.8Hz).

7.46(1H, dd, J=8.8Hz. 2.0Hz), 8.15(1H, d, J=2.0Hz), 8.48(1H, brs),

8.675(1H,s), 8.75(1H,s), 12.14(1H,brs)

#### 実施例 2 8 5

# 2, 6-ジクロロー4-(5-ヒドロキシペンチル)アミノキナゾリン

·分子式 ; C13H15Cl2N3O

· 収率(%);82

・融点(℃);134~135

• Mass m/e; 300(M+1)+

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.53(2H, m), 1.65(2H, m), 1.76(2H, m), 3.63(2H, m), 3.66(2H, m),

7.61(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 7.67(1H, d, J=8.8Hz), 7.85(1H, brs).

8.20(1H, d, J=2.4Hz)

#### 実施例286

#### WO 93/07124

# 2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(5-ニトロキシペンチル)アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C19H24ClN5O5

·収率(%);80

・融点(℃);176~179 (分解)

• Mass m/e;  $438(MH^+)$ 

• NMR δ (DMSO-d<sub>6</sub>) ;

1.34~2.00(10H, m), 2.57~2.64(1H, m), 3.18~3.59(4H, m),

4.44~4.58(4H, m), 7.72~7.86(2H, m), 8.39~8.41(1H, m),

12.31(2H, brs)

# 実施例287

2-(カルボキシメチル)メチルアミノ-4-(3-ピリジルメチル)アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C<sub>17</sub>H<sub>16</sub>ClN<sub>5</sub>O<sub>2</sub>

・収率(%);97

・融点(℃);222~223

• Mass m/e ; 358(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

3.10(3H.s), 4.22(2H.brs), 4.63(2H.brs), 7.31(2H.m), 7.48(1H,m),

7.72(1H, m), 8.14(1H, d, J=2.4Hz), 8.43(1H, d, J=4.8Hz), 8.59(1H, m),

8.66(1H, brs)

#### 実施例288

 $\frac{2-(N-(3-カルボキシプロピル)-N-メチルアミノ)-4-(3-ピリ ジルメチル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン$ 

·分子式 ; C18H20ClN5O2

· 収率 (%);41

・融点(℃);110~112

• Mass m/e; 386(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.67(2H, brs), 2.09(2H, m), 3.02(3H, s), 3.53(2H, t, J=6.8Hz),

4. 67(2H, d, J=5. 6Hz), 7. 24(2H, d, J=8. 8Hz), 7. 31(1H, dd, J=8. 0Hz, 4. 8Hz),

7. 47(1H. dd. J=8. 8Hz. 2. 0Hz), 7. 73(1H, d, J=8. 0Hz), 8. 13(1H. d. J=2. 0Hz).

8.41(1H.d.J=4.8Hz), 8.58(1H.s), 8.62(1H.brs), 12.04(1H.brs)

# <u> 実施例289</u>

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(2-ピリジルメチル) アミノー<math>6-

クロロキナゾリン

C1 N N COOH

·分子式 ; C20H20C1N5O2

·収率(%);92

・融点(℃);235~237

· Mass m/e : 398(M+1)

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.25~1.45(2H, m), 1.71~1.83(2H, m), 2.45~2.54(1H, m),

2.93~3.10(2H, m), 4.37~4.48(2H, m), 4.77(2H, d, J=5.5Hz),

7. 25(1H, dd, J=7.7Hz, 5. 0Hz), 7. 37(1H, d, J=7.7Hz), 7. 48(1H, brs),

7.63(1H, brs), 7.73(1H, td, J=7.7Hz.1.6Hz), 8.34(1H, brs),

8.51(1H, brd, J=5.0Hz), 12.23(1H, brs)

## 実施例 2 9 0

 $2-(4-\pi)$ ルボキシピペリジノ)-4-(3-ピリジルメチル)アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H20ClN5O2

• 収率(%);93

・融点(℃);>250

• Mass m/e; 398(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.45~1.60(2H, m), 1.84~1.97(2H, m), 2.58~2.68(1H, m),

3.  $25\sim3$ . 45(2H, m),  $4.45\sim4$ . 54(2H, m), 4.80(2H, d, J=5.7Hz),

7.41(1H, dd, J=7.9Hz. 4.8Hz), 7.82(1H, dd, J=9.0Hz, 2.0Hz).

7.86 $\sim$ 7.96(2H, m), 8.50(1H, d, J=4.8Hz), 8.55(1H, d, J=1.6Hz).

8. 69(1H, s)

#### 実施例291

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(4-ピリジルメチル)アミノ-6-クロロキナブリン

نتية

·分子式 ; C<sub>2</sub> oH<sub>2</sub> oClN<sub>5</sub>O<sub>2</sub>

· 収率(%);89

・融点(℃);167~168

· Mass m/e ; 398(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.24~1.36(2H, m), 1.68~1.77(2H, m), 2.40~2.49(1H, m),

2.86~2.96(2H, m), 4.42~4.50(2H, m), 4.66(2H, d, J=5.7Hz),

7.28(1H. d. J=9.0Hz), 7.34(2H. d. J=6.0Hz), 7.51(1H. dd, J=9.0Hz, 2.4Hz),

8.18(1H, d, J=2.4Hz), 8.47(2H, d, J=6.0Hz), 8.74(1H, t, J=5.7Hz)

#### 実施例292

2-(6-Eドロキシヘキシルオキシ)-4-(3,4-Xチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 860mgをピリジン15mlに溶解し、氷冷下メチルクロリド 570mgを加え、10時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。乾燥後、溶媒を濃縮し、粗2-(6-F)シルオキシヘキシルオキシ)-4-(3,4-Xチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 1.2gを得た。

この粗生成物にヨウ化ナトリウム3g、ジメチルホルムアミド30mlを加え、60 ℃で1時間加熱した。水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を塩化ナトリウ ム水溶液で洗い、乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、2-(6-3-ドヘキシルオキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン 450mgを得た。

2-(6-3-ドヘキシルオキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 410mgをアセトニトリル15mlに懸濁し、硝酸銀 900mgを加え、60°Cで1時間加熱した。水、酢酸エチルを加え、不溶物をセライト濾去し、有機層を分取し、乾燥後、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、標題化合物を 340mg得た。

·分子式 ; C<sub>2 2</sub>H<sub>2 3</sub>ClN<sub>4</sub>O<sub>6</sub> (474.5)

· 収率(%);95

・融点(℃);121~122

· Mass ; 475 (MH+)

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.  $42\sim1.59(4H, m)$ , 1.  $70\sim1.89(4H, m)$ , 4. 43(4H, q, J=6.8Hz),

4. 73(2H, d, J=4.4Hz), 5. 95(2H, s), 6. 28(1H, br), 6. 77(1H, d, J=8.0Hz).

6.83(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, s), 7.54(1H, d, J=8.8Hz),

7.58(1H, d, J=8.8Hz), 7.66(1H, s)

## <u>実施例293</u>

2-(3-スルホキシプロポキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン ナトリウム塩

2-(3-ヒドロキシプロポキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン1g、三酸化硫黄トリメチルアミン錯体 540 mgをピリジン10mlに懸濁し、室温で一夜攪拌する。酢酸エチルを加え、結晶を遮取する。結晶をメタノールに懸濁し、1N水酸化ナトリウムを加え溶解する。この溶液にエーテルを加えると結晶が析出する。これを遮取して標題化合物を400 mg (32%) 得た。

·分子式 ; C1, H1, ClN3NaO7S (489.5)

・収率(%);32

・融点(℃);190~192 (分解)

• Mass ; 490 (MH+)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) ;

1.90~1.95(2H.m), 3.82(2H,t,J=6.4Hz), 4.28(2H,t,J=6.8Hz),

4.61(2H, d, J=5.6Hz), 5.95(2H, s), 6.84(2H, s), 6.98(1H, s),

7.50(1H, d, J=8.8Hz). 7.64(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 8.84(1H, d, J=2.4Hz),

8.79(1H, t, J=1.6Hz)

# 実施例294

2-(4-エトキシカルボニルピベリジノ) カルボニル-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 塩酸塩

2-カルボキシ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-ク

ロロキナゾリン0.78g(2.2ミリモル)、イソニペコチン酸エチル0.50g(3.2ミリモル)のジメチルホルムアミド7μ1溶液に、氷冷攪拌下、シアノリン酸ジエチル0.50ml(3.3ミリモル)のジメチルホルムアミド3ml溶液、トリエチルアミン0.50ml(3.6ミリモル)を順次滴下し、30分間氷冷攪拌した後、室温にて3時間攪拌した。反応液に水を注ぎ、酢酸エチルで抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。濾過後、減圧下溶媒を留去し、塩酸-エタノール-エーテルより結晶化させ、標題化合物0.96gを得た。

·分子式 ; C<sub>25</sub>H<sub>25</sub>ClN<sub>4</sub>O<sub>5</sub>·HCl

・収率(%);82

・融点(℃);205~206 (分解)

• Mass m/e ; 497(M+1) \*

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.18(3H, t, J=7.2Hz), 1.51(2H, m), 1.70(1H, m), 1.95(1H, m), 2.66(1H, m),

3.02(1H, m), 3.11(1H. m), 3.62(1H, m), 4.08(2H, q, J=7.2Hz), 4.31(1H, m),

4.71(1H, dd, J=14.9Hz, 6.0Hz), 4.78(1H, dd, J=14.9Hz, 6.0Hz),

5. 97(2H, s), 6. 84(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 87(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 2Hz).

6.97(1H, d, J=1.2Hz), 7.82(1H, d, J=9.2Hz), 7.97(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz),

8.67(1H, d, J=2.0Hz), 10.13(1H, brs)

#### 実施例 2 9 5

2-(N-(2-スルホエチル) カルバモイル) <math>-4-(3, 4-メチレンジオ キシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 塩酸塩

2-カルボキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン0.50g(1.4ミリモル)、タウリンナトリウム塩0.28g(1.9ミリモル)のジメチルホルムアミド15ml溶液に、氷冷攪拌下、シアノリン酸ジエチル0.60ml(3.8ミリモル)、トリエチルアミン0.90ml(6.4ミリモル)を順次滴下し、数日間室温攪拌した。反応液に1N塩酸10mlを加え、水を加え、析出晶を濾取し、水で洗った後、風乾し、標題化合物0.61gを得た。

·分子式 ; C10H17ClN4O6S·HCl

• 収率(%);93

· NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

2.76(2H, t, J=6.4Hz), 3.67(2H, q, J=6.4Hz), 5.01(2H, d, J=5.6Hz),

5.99(2H, s), 6.88(1H, d, J=7.6Hz), 7.05(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz),

7.11(1H, d, J=1.6Hz). 8.09(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).

8.13(1H, d, J=8.8Hz), 8.68(1H, d, J=2.0Hz), 9.97(1H, t, J=5.6Hz),

10.55(1H, brs)

# 実施例296

2-(4-シス-カルボキシシクロヘキシル)-4-(3, 4-メチレンジオキ シベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

a) 2-(4-x++)カルボニルシクロヘキシルカルボニル) アミノー 5- クロロベンツアミド

2-アミノ-5-クロロベンツアミド 塩酸塩1.23g、N, N-ジイソプロビ

ルエチルアミン3 ml、テトラヒドロフラン 100mlの混合物に、室温で、4-エトキシカルボニルシクロヘキサンカルボニルクロリド 1.5gを加え、室温で一晩反応させた。水を加え、酢酸エチルで抽出し、水、飽和食塩水で洗った後、硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(30~35%酢酸エチル/ヘキサン)に付し、標題化合物 1.5gを得た。(シス、トランスの混合物)

- b) <u>2-(4-エトキシカルボニルシクロヘキシル)-6-クロロキナゾリン</u> -4-オン
- a)で得た化合物 1.3gをエタノール20m1に懸濁し、そこへ室温でカリウム tープトキシド 320mgを3回に分けて加え、室温で一晩反応させた。反応液を一部濃縮し、水を加え、次いで1 N塩酸 3.5mlを加え、析出した結晶を濾取し、水洗後、五酸化リン上で真空乾燥し、標題化合物1.16gを得た。(シス、トランスの混合物)
- c) <u>2-(4-シス-エトキシカルボニルシクロヘキシル)-4,6-ジクロ</u>ロキナゾリン
- b)で得た化合物 1.0gにオキシ塩化リン20mlを加え、2時間加熱還流した。 反応液を濃縮し、残渣にクロロホルム50mlを加えて溶解し、氷冷した飽和炭酸水 素ナトリウム水溶液に注ぎ、クロロホルム層を取り、水層をクロロホルム30mlで 抽出し、合わせたクロロホルム層は飽和食塩水で洗い、硫酸マグネシウムで乾燥 後、シリカゲルベッドを通して濾過した。シリカゲルは10%酢酸エチル/ヘキサンで洗い、滤液を合わせて濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (5%酢酸エチル/ヘキサン)に付し、標題化合物 145mgを得た。
- NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>) :
  - 1.28(3H. t, J=7.2Hz), 1.69~1.78(2H.m), 1.92~2.02(2H.m),
  - 2.05~2.21(4H.m), 2.61~2.68(1H.m), 3.05~3.13(1H.m),

- 4.17(2H, q, J=7.2Hz), 7.83(1H, dd, J=9.2Hz, 2.4Hz), 7.94(1H, d, J=9.2Hz),
- 8.19(1H, d, J=2.4Hz)

同時により極性の高い成分として2-(4-トランス-エトキシカルボニルシクロヘキシル) -4, 6-ジクロロキナゾリン 470mgを得た。

- ·NMR & (CDCl3);
  - 1.28(3H, t, J=7.2Hz). 1.57~1.69(2H, m), 1.71~1.84(2H, m),
  - 2.13~2.24(4H, m), 1.41(1H, tt, J=12.2Hz, 3.5Hz),
  - 2.99(1H, tt, J=12.2Hz, 3.5Hz), 4.15(2H, q, J=7.2Hz),
  - 7.84(1H, dd, J=9.2Hz, 2.4Hz), 7.94(1H, d, J=9.2Hz), 8.20(1H, d, J=2.4Hz)
- d) 2-(4-)スーエトキシカルボニルシクロヘキシル) -4-(3, 4-) メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン
- c)で得た化合物 145mg、3,4-メチレンジオキシベンジルアミン80mg、トリエチルアミン20μ1、イソプロピルアルコール5mlの混合物を80℃で3時間反応させ、反応液を濃縮し、酢酸エチル-水で抽出した。酢酸エチル層は、水、飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(15%酢酸エチル/ヘキサン)に付し、標題化合物190mg を得た。
- ·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>);
  - 1.25(3H, t, J=7.2Hz), 1.66~1.75(2H, m), 1.84~1.72(2H, m),
  - 2.05~2.23(4H, m), 2.60~2.66(1H, m), 2.85~2.93(1H, m),
  - 4.15(2H, q, J=7.2Hz), 4.74(2H, d, J=5.6Hz), 5.72(1H, t, J=5.6Hz),
  - 5.96(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz), 6.85~6.90(2H, m), 7.58~7.62(2H, m),
  - 7.74(1H, d, J=9.6Hz)

d)で得られた化合物にエタノール25ml、1N水酸化ナトリウム水溶液2mlを加え、60℃で8時間、さらに加熱還流で3時間反応させた。反応液を室温まで冷却し、1N塩酸水溶液2mlを加え、部分濃縮した。析出した結晶を濾取した後、水、ジエチルエーテルで洗い、五酸化リン上で真空乾燥し、標題化合物 138mgを得た。

·分子式; C23H22ClN3O4

• 収率(%);77

・融点(℃);152~153

• Mass m/e; 440(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.54~1.64(2H, m), 1.66~1.76(2H, m), 1.89~2.02(4H, m),

2.69~2.77(1H, m), 4.63(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s),

6.84(1H, d, J=8.0Hz) 6.89(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.95(1H, d, J=1.6Hz),

7.63(1H, d, J=8.8Hz), 7.71(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 8.36(1H, d, J=2.4Hz),

8.71(1H, t, J=5.6Hz)

# 実施例 2 9 7

2-(4-hランス-カルボキシシクロヘキシル)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) r ミノ-6-クロロキナゾリン

a) 2-(4-h) 2-(1-h) 2-(1-h)

実施例296のc)で得られたトランス異性体 145mgを用い、実施例296のd)と同様の操作を行い、標題化合物 180mgを得た。

- NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);
  - 1.27(3H, t, J=7.2Hz). 1.54~1.67(2H, m), 1.70~1.83(2H, m).
  - 2.08~2.17(4H, m), 2.39(1H, tt, J=12.2Hz, 3.2Hz),
  - 2.79(1H, tt. J=12.2Hz, 3.2Hz), 4.14(2H, q, J=7.2Hz), 4.76(2H, d, J=5.5Hz),
  - 5.82(1H, t, J=5.5Hz), 5.96(2H, s), 6.79(1H, d, J=7.9Hz).
  - 6.86(1H, dd, J=7.9Hz, 1.6Hz), 6.90(1H, d, J=1.6Hz), 7.59~7.63(2H, m),
  - 7.73(1H, d, J=7.9Hz)
- b) 2-(4-h)ランスーカルボキシシクロヘキシル) -4-(3, 4-x)レンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン
- a) で得られた化合物を実施例296のe) と同様に加水分解し、標題化合物 163mg を得た。
- ·分子式 ; C23H22ClN3O4
- 収率(%);96
- ・融点(℃);245~246
- Mass m/e : 440(M+1)
- NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :
  - 1.38~1.50(2H, m), 1.55~1.68(2H, m), 1.94~2.04(4H, m),
  - 2.34(1H, tt, J=11.9Hz, 3.1Hz), 2.60(1H, tt, J=11.9Hz, 3.1Hz),
  - 4.66(2H, d, J=5.7Hz), 5.97(2H, s), 6.85(1H, d, J=8.1Hz),
  - 6.88(1H, dd, J=8.1Hz, 1.5Hz), 6.98(1H, d, J=1.5Hz), 7.63(1H, d, J=9.0Hz),
  - 7.72(1H, dd, J=9.0Hz, 2.4Hz), 8.37(1H, d, J=2.4Hz),
  - 8.71(1H.brt, J=5.7Hz). 12.04(1H,s)

# <u>実施例298</u>

 $\frac{2-(4-1)-2}{2}$   $\frac{2-(4-1)-2}{2}$   $\frac{2-(4-1)-2}{2}$   $\frac{2-(4-1)-2}{2}$ 

4-アミノベンゼン-1, 3-ジカルボキサミド 3.6g、N, N-ジメチルアニリン5ml、テトラヒドロフラン50mlの混合物に4-メトキシカルボニルシクロヘキサンカルボニルクロリド 5.1gを室温で加え、そのまま一晩反応させた。反応液に水を加え、析出した結晶を遮取し、水、ジエチルエーテルで洗った後、乾燥して、標題化合物5.77gを得た。

- b) 2-(4-x++) 2-(4-x++) 2-(4-x++) 2-(4-x++) 2-(4-x++) 2-(4-x++)
- a)で得た化合物 5.7gをメタノール 200mlに懸濁し、カリウム tーブトキシド1.84gを加え、室温で一晩反応させた。反応液に水、濃塩酸を加え、酸性にして、生じた結晶を濾取した後、水、ジエチルエーテルで洗い、乾燥し、標題化合物5.04gを得た。
- c) <u>2-(4-トランス-メトキシカルボニルシクロヘキシル)-4-クロロ</u> -シアノキナゾリン
- b)で得た化合物 2.0g、塩化リチウム 2.0g、オキシ塩化リン40mlの混合物 を 6 時間加熱還流した。反応液中の不溶物を濾去した後、濃縮し、残渣をシリカ ゲルカラムクロマトグラフィー (10%酢酸エチル/ヘキサン) に付し、トランス

体とシス体と分離し、標題化合物を 180mg得た。

- NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>) :
  - 1.57~1.70(2H, m), 1.72~1.84(2H, m), 2.12~2.26(4H, m),
  - 2. 43(1H, tt. J=12. 3Hz. 3. 2Hz). 3.03(1H, tt. J=11. 9Hz. 3.0Hz).
  - 3.71(3H, s). 8.04(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz).
  - 8.08(1H, dd, J=8.8Hz, 0.5Hz), 8.62(1H, dd, J=1.6Hz, 0.5Hz)
- d) 2-(4-h) 2-(3-h) 2-(3-h)
- c)で得られた化合物 180mg、3,4-メチレンジオキシベンジルアミン 100mg、トリエチルアミン 200μ1、イソプロピルアルコール5mlの混合物を80℃で1時間反応させた。反応液を濃縮し、酢酸エチルー水で抽出した。酢酸エチル層は飽和食塩水で洗った後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(10%酢酸エチル/ベンゼン)に付し、標題化合物 157mgを得た。
- ·NMR δ(CDCl<sub>3</sub>) :
  - 1.55~1.68(2H, m). 1.70~1.82(2H, m), 2.10~2.18(4H, m),
  - 2. 42(1H, tt, J=12. 3Hz, 3. 2Hz), 2. 81(1H, tt, J=11. 9Hz, 3. 0Hz), 3. 70(3H, s),
  - 4.78(2H, d, J=5.5Hz), 6.96(2H, s), 6.20(1H, t, J=5.5Hz),
  - 6.80(1H, d, J=7.9Hz), 6.88(1H, dd, J=7.9Hz, 1.6Hz), 6.90(1H, d, J=1.6Hz),
  - 7.82(2H,s), 8.11(1H,s)
- e) 2-(4-h)ランスーカルボキシシクロヘキシル) -4-(3, 4-y) レンジオキシベンジル) アミノー6-シアノキナブリン
- d) で得られた化合物 157mg、1N水酸化ナトリウム水溶液 1ml、メタノール 3ml、テトラヒドロフラン 6mlの混合物を室温で24時間反応させた。1N塩酸 1mlを加え、さらに水 5mlを加えて析出した結晶を滤取し、水洗後、乾燥して、標

題化合物 138mgを得た。

·分子式 ; C24H22N4O4

・収率(%);91

・融点(℃);269~270

· Mass m/e ; 431(M+1)

• NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>) :

1.38~1.50(2H,m), 1.55~1.68(2H,m), 1.95~2.04(4H,m),

2.24(1H, tt, J=11.9Hz, 3.1Hz), 2.63(1H, tt, J=11.9Hz, 3.1Hz),

4.68(2H, d, J=5.7Hz), 5.97(2H, s), 6.86(1H, d, J=7.9Hz),

6. 90(1H, dd, J=7. 9Hz, 1. 5Hz), 6. 99(1H, d, J=1. 5Hz), 7. 71(1H, d, J=8. 8Hz),

8.01(1H, dd, J=8.8Hz.1.6Hz), 8.82(1H.d, J=1.6Hz), 8.95(1H, t, J=5.7Hz)

#### 実施例299

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\$$

実施例296と同様の操作で標題化合物を得た。

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.27(3H, t, J=7.1Hz), 3.93(2H, s), 4.22(2H, q, J=7.1Hz),

4.71(2H, d, J=5.5Hz). 5.83(1H, t, J=5.5Hz). 5.96(2H, s),

6.78(1H, d, J=7.9Hz), 6.85(1H, dd, J=7.9Hz, 1.6Hz).

6.89(1H, d, J=1.6Hz), 7.60 $\sim$ 7.65(2H, m), 7.74(1H, d, J=9.0Hz)

- a) で得られた化合物 200mg、エタノール20mlの混合物を氷冷し、ここにアンモニアガスを通じて飽和させ、ゆっくり室温に戻して3日間反応させた。反応液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(0~20%エタノール/酢酸エチル)に付し、標題化合物24mgを得た。

#### 実施例300

2-(4-カルバモイルピペリジノ)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 3.8g (0.0086モル)に塩化チオニル75ml、アセトニトリル 150mlを加え、1時間加熱還流した。反応液を減圧下溶媒留去し、残渣に飽和重曹水、トリエチルアミンを加え、酢酸エチルで抽出する。有機層を飽和食塩水で洗った後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濾過、減圧下溶媒留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン)にて精製後、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物 3.1gを

#### 得た。

·分子式 ; C<sub>22</sub>H<sub>20</sub>ClN<sub>5</sub>O<sub>2</sub>

· 収率(%);85

・融点 (℃) ;169 ~170

• NMR  $\delta$  (CDC1<sub>3</sub>);

1.88(2H, m), 1.95(2H, m), 2.87(1H, m), 3.73(2H, m), 4.25(2H, m),

4.67(2H, d, J=5.6Hz), 5.65(1H, t, J=5.6Hz), 5.97(2H, s),

6.79(1H, d, J=8.0Hz), 6.84(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz),

6.87(1H, d, J=1.6Hz), 7.39(1H, d, J=8.8Hz), 7.44(1H, d, J=2.4Hz),

7. 46(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz)

#### 実施例301

2-[4-(1H-テトラゾール-5-イル) ピペリジノ] -4-(3,4-メ チレンジオキンベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 塩酸塩

2-(4-シアノピペリジノ)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン0.50g(0.0012モル)、トリメチルスタニルアジド0.50g(0.0024モル)にトルエン10mlを加え、二昼夜加熱還流した。反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をエタノール10mlに懸濁させ、1 N塩酸10mlを加え、数時間室温にて攪拌した。結晶を濾取、水で洗った後、風乾し、標題化合物0.60g

#### を得た。

·分子式 ; C22H21ClN8O2·HCl

· 収率 (%);定量的

・融点(℃);212~214

• Mass m/e;  $465(M+1)^+$ 

- NMR  $\delta$  (DMSO-d<sub>6</sub>);

1.80(2H, m), 2.17(2H, m), 3.45(2H, m), 4.62(2H, m), 4.69(2H, d, J=5.6Hz),

5.97(2H, s), 6.86(1H, d, J=7.6Hz), 6.91(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz),

7.01(1H, d, J=1.6Hz), 7.84(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 7.88(1H, d, J=8.8Hz),

8.51(1H, d, J=1.6Hz), 10.13(1H, brs), 12.28(1H, brs)

#### 実施例302

2-(1H-テトラゾール-5-イル)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン 塩酸塩

実施例301の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C17H12C1N7O2・HC1

・収率(%);37

・融点(℃);201~204 (分解)

· Mass m/e ; 382(MH) +

## • NMR $\delta$ (DMSO-d<sub>6</sub>);

4.90(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s), 6.87(1H, d, J=8.0Hz),

6.98(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 7.11(1H, d, J=2.0Hz), 7.92~7.94(2H, m),

8.60(1H, d, J=1.6Hz), 9.53(1H, brs)

## 実施例303~410

前記のいずれかの方法で、以下に示す化合物を合成した。

## 実施例303

2-クロロー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-メトキシ

## - 7 - シクロペンチルオキシ<u>キナゾリン</u>

·分子式 ; C22H22ClN3O4

・収率(%);88

・融点(℃);176~177

· Mass ; 428(M+1)+

• NMR  $\delta$  (CDCl<sub>3</sub>);

1.64(2H, m), 1.82(2H, m), 1.93(2H, m), 2.02(2H, m), 3.90(3H, s),

4.74(2H, d, J=5.6Hz), 4.85(1H, m), 5.72(1H, t, J=5.6Hz), 5.96(2H, s),

6.79(1H, d, J=7.6Hz), 6.79(1H, s), 6.87(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz),

6.90(1H, d, J=1.6Hz), 7.11(1H, s)

孙		
響		
NMR	δ (DMSO-d <sub>4</sub> ); 1.70(2H, brs), 1.90(2H, m), 2.54(1H, m) 3.11(2H, m), 3.98(2H, m) 4.40(2H, d, J=6.4Hz), 5.93(2H, s) 6.80(2H, brs), 6.84(1H, brs) 7.02(1H, m), 7.28(1H, m), 7.44(1H, brs) 7.68(1H, d, J=8.8Hz), 12.24(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>s</sub> ); 1. 36(2H, m), 1. 79(2H, m), 2. 47(1H, m) 2. 96(2H, t, J=11. 2Hz) 4. 55(2H, d, J=5. 6Hz), 4. 58(2H, m) 5. 93(2H, s), 6. 82(2H, s) 6. 92(1H, s) 7. 05(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 7. 23(1H, d, J=2. 4Hz) 8. 00(1H, d, J=8. 8Hz) 8. 58(1H, t, J=5. 6Hz), 12. 15(1H, brs)
Mass	441 (M+1)	441 (M+1)
<b>収</b> 容 (%)	26	97
融点 収率(*C) (%)	264- 265	258- 259
R	N—-C00H	HIN NH
924	NH NH	H000-C00H
R3	61	C1
実施例	304	305

~

裘

	淅	·	·
L	鑩		
	NMR	δ (CDC1 <sub>8</sub> ); 1. 25(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 64-1. 77(2H, m) 1. 94-2. 01(2H, m), 2. 52-2. 61(1H, m) 3. 04-3. 14(2H, m), 3. 25(3H, s) 3. 91(3H, s), 4. 14(3H, q, J=7. 2Hz) 4. 72-4. 81(2H, m), 4. 74(2H, s) 6. 93(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 19(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz) 7. 37(1H, d, J=2. 0Hz) 7. 43(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 58(1H, dd, J=8. 4Hz) 8. 06(1H, d, J=2. 0Hz)	5 (DMS0-d <sub>6</sub> ): 1. 35-1. 50(2H, m). 1. 79-1. 86(2H, m) 2. 50-2. 55(1H, m). 2. 99-3. 08(2H, m) 3. 30(3H, s). 4. 54-4. 62(2H, m) 4. 81(2H, s). 5. 98(2H, s) 6. 82(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 87(1H, d, J=8. 0Hz) 7. 33(1H, d, J=2. 4Hz) 7. 71(1H, dd, J=2. 4Hz) 8. 27(1H, d, J=1. 6Hz) 8. 27(1H, d, J=1. 6Hz)
	Mass	494(MH+)	446(MH+)
£ E	収率 (%)	. 66	44
	融 点 収率 (°C) (%) 7モルフィス 93		196- 198
	Me _N _C1		Me N O
	Rs	-N → C00Et	-N-C00H
	CN R2		CN
#	<b>秋福室</b> 306		307

**∞** 

1424

袮		
垂		
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 97(2H, quintet, J=7.4Hz) 2. 26(2H, t, J=7.4Hz) 2. 26(2H, t, J=7.4Hz) 2. 72(2H, t, J=7.4Hz) 3. 82(3H, s), 4. 67(2H, d, J=5.7Hz) 7. 08(1H, d, J=8.6Hz) 7. 34(1H, dd, J=8.6Hz) 7. 47(1H, d, J=2.2Hz) 7. 64(1H, d, J=9.0Hz) 7. 74(1H, dd, J=9.0Hz) 8. 37(1H, d, J=5.4Hz) 8. 76(1H, t, J=5.7Hz)	δ (DMSO-d <sub>e</sub> ); 1. 28-1. 88(10H, m), 2. 46-2. 48(1H, m) 2. 91-3. 01(2H, m), 3. 35-3. 42(4H, m) 4. 39(1H, brs), 4. 57-4. 63(2H, m) 7. 22(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 43(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 8. 11(1H, brt, J=4. 0Hz) 8. 15(1H, d, J=2. 4Hz)
Mass	420 (M+1)	393 (MH+)
収率(%)	66	17
融 点 収率 (°C) (%)	180-	> 250
	IIN C1	HN I
جج م	Н000	-N-C00H
R2	c1	C1
<b>张福室</b> . 808		309

တ

裘

袮		·
印		
NMR	6 (DMSO); 0. 23-0. 29(2H, m). 0. 41-0. 48(2H, m) 1. 11-1. 22(1H, m). 1. 40-1. 52(2H, m) 1. 81-1. 87(2H, m). 2. 45-2. 52(1H, m) 2. 93-3. 01(2H, m). 3. 26-3. 35(2H, m) 4. 60-4. 67(2H, m) 7. 25(1H, d. J=9. 2Hz) 7. 47(1H, dd, J=9. 2Hz) 8. 14(1H, m). 8. 16(1H, d. J=2. 4Hz) 12. 18(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1.98(2H, m), 2.64(1H, m); 3.89(2H, m), 4.23(2H, brd, J=13.2Hz); 7.71(1H, d, J=8.8Hz); 7.84(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz); 7.93(1H, d, J=2.0Hz)
Mass	361 (MH+)	326(M+1)
<b>長を</b> (%)	100	43
融 点 収率 (°C) (%)	> 250	172- 174
Re	HA I	—N——С00Н
Rs	— М— СООН	13
R 2:	13	13
実施例	310	311

E E

1 0

HP

命	塩酸塩	
NMR	δ (DMSO-d <sub>4</sub> ); 1. 60(2H, m), 1.74(2H, m) 1. 97(4H, brt, J=15.2Hz), 2. 68(2H, m) 3. 32(2H, t, J=11.6Hz) 3. 53(2H, t, J=11.6Hz) 4. 36(2H, d, J=13.6Hz) 4. 57(2H, d, J=13.2Hz) 7. 82(1H, d, J=9.2Hz) 7. 86(1H, s), 8. 18(1H, d, J=9.2Hz) 13. 0(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 21(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 75(2H, brm) 1. 95(2H, brm), 2. 65(1H, m) 3. 14(2H, brm), 4. 00(2H, brm) 4. 10(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 43(2H, d, J=6. 0Hz), 5. 94(2H, s) 6. 80(2H, brs), 6. 91(1H, brs) 7. 34(1H, brd, J=9. 2Hz) 7. 43(1H, brs) 7. 51(1H, dd, J=9. 2Hz) 7. 62(1H, d, J=2. 4Hz)
Mass	419(M+1)	469(M+1)
収率(%)	91	92
融点 収率(°C)(%)	260-	159- 160
88	N—-	−N—C00Bt
8. Y.	нооо(N	N-N-
R	13	13
<b>张福</b> 庭	312	313

\_

版

Г			
	析		
	卷		
	NMR	δ (DMSO-d <sub>e</sub> ); 1. 75(2H, brm), 1. 94(2H, brm) 2. 56(1H, m), 3. 14(2H, brm) 3. 99(2H, brm), 4. 43(2H, d, J=6. 4Hz) 5. 94(2H, s), 6. 81(2H, brs) 6. 91(1H, brs), 7. 34(1H, brd, J=8. 8Hz) 7. 43(1H, brs) 7. 51(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 7. 62(1H, d, J=2. 4Hz)	δ (DMS0): 1. 22-1. 33(2H, m), 1. 36-1. 51(4H, m) 1. 69-1. 82(4H, m), 2. 25-2. 81(1H, m) 2. 97-3. 06(2H, m), 3. 32-3. 52(4H, m) 4. 29-4. 52(3H, m), 4. 72(2H, brs) 5. 98(2H, s), 6. 80-6. 92(2H, m) 7. 29(1H, d, J=9. 2Hz), 7. 45(1H, dd, J=9. 2Hz), 7. 60(1H, d, J=1. 2Hz)
	Mass	441 (M+1)*	527 (MH+)
	収率(%)	. 89	89
	融 点 収率 (°C) (%) 238- (分解点)		170 (分解点)
	R¢	-N-C00H	HO
-	RPS	N H	-N-C00H
	R²		C1
-	実施例	314	315

a - N	N N N N
<u> </u>	<i>)</i>

##X

	_	
松	1	
雹		
NMR		6 (CDC1 <sub>8</sub> ); 1. 26(3H, t, J=7. 2Hz) 1. 66-1. 77(2H, m), 1. 93-2. 01(2H, m) 2. 51-2. 62(1H, m), 3. 09-3. 13(2H, m) 3. 23(3H, s), 4. 14(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 74-4. 80(2H, m), 4. 79(2H, s) 5. 98(2H, s), 6. 80-6. 84(3H, m) 7. 42(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 57(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz), 8. 05(1H, d, J=2. 0Hz)
6	N 0	474(MH+)
>	Z.	474
収率	(%)	2
凝	(%) (2.)	在 会 受 放
C	×	Me N O
. R s		-NC00Bt
20	¥	S
実施例		316

每		
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1.49(2H, m), 1.88(2H, m), 2.53(1H, m) 3.08(2H, m), 3.74(3H, s) 4.58(2H, d, J=5.2Hz), 4.61(2H, m) 6.71(1H, d, J=8.0Hz) 6.80(1H, dd, J=8.0Hz), 6.99(1H, d, J=2.0Hz), 7.38(1H, brs) 7.56(1H, brs), 8.25(1H, brs) 8.86(1H, s), 12.19(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1.48(2H, m), 1.88(2H, m), 2.54(1H, m) 3.10(2H, m), 3.72(3H, s), 4.54(2H, m) 4.56(2H, d, J=5.6Hz) 6.77(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz) 6.82(1H, d, J=2.0Hz) 6.84(1H, d, J=8.0Hz) 7.45(1H, brs), 7.60(1H, brs) 8.28(1H, brs), 8.90(1H, s) 12.21(1H, brs)
Mass	443(M+1) <sup>*</sup>	443(M+1)
坂奉(%)	定量的	92
融点収率(°C)(%)	244- 245	254- 255 (分解点)
Re	HN ONE	HN OMe
R	-N ← C00H	-и—-соон
R²	C1	<b>5</b>
実施例	317	318

2 - E.

#X

NMR  6 (DMS0-d <sub>6</sub> ); 8.71(3H, S), 4.57(2H, d, J=5.6Hz) 6.74(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz) 6.84(1H, d, J=8.4Hz) 7.62(1H, d, J=8.8Hz) 7.79(1H, dd, J=8.8Hz) 8.46(1H, dd, J=8.8Hz) 8.46(1H, S), 9.22(1H, t, J=5.6Hz)
δ (DMS0-d <sub>s</sub> ) 3. 71(3H, s) 6. 74(1H, d, e) 6. 84(1H, d, 7. 62(1H, d, 7. 79(1H, d, d) 8. 46(1H, d, d) 8. 91(1H, s)
Mass 350(M+1) <sup>→</sup>
(%) (%) 28
融 点 収率 (°C) (%) 193- 194 58
Re OH I OMe
C1
C1 C1
<b>联</b> 福室 818

\* Z-\Z

1 5

嵌

松		
霉		
NMR	δ (CDC1 <sub>s</sub> ); 1. 26(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 72(2H, m) 1. 98(2H, m), 2. 56(1H, m), 3. 05(2H, m) 3. 88(3H, s), 4. 15(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 68(2H, d, J=5. 2Hz), 4. 82(2H, m) 5. 56(1H, t, J=5. 2Hz), 5. 65(1H, brs) 6. 90(3H, m), 7. 39(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 42(1H, d, J=2. 4Hz) 7. 44(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz)	δ (CDC1 <sub>8</sub> ); 1. 26(3H, t, J=7, 2Hz), 1. 72(2H, m) 1. 97(2H, m), 2. 55(1H, m), 3. 04(1H, m) 3. 90(3H, s), 4. 15(2H, q, J=7, 2Hz) 4. 66(2H, d, J=5, 2Hz), 4. 80(2H, m) 5. 57(1H, t, J=5, 2Hz), 5. 68(1H, brs) 6. 83(1H, d, J=8, 0Hz) 6. 87(1H, dd, J=8, 0Hz), 7. 38(1H, d, J=2, 0Hz) 7. 38(1H, d, J=2, 0Hz), 7. 38(1H, d, J=2, 4Hz) 7. 41(1H, d, J=2, 4Hz) 7. 43(1H, dd, J=8, 8Hz), 2. 4Hz)
Mass	471 (M+1) <sup>*</sup>	471(M+1)*
収率(%)	78	91.
融点(*C)	173- 174	170-
R°	HN OME	HN OMe
Rs	-N\C00Et	1-C00Et
R²	C1	<b>C</b> 1
実施例	320	321

•		<u>8</u>
69	Z-	$\checkmark$
ъ. -	-≪	Z
		<i>]]</i>
•	./	•
•	24	

-

备	塩酸塩	祖
NMR	δ (DMSO-d <sub>a</sub> ); 1. 53(2H, m), 1. 90(2H, m), 2. 62(1H, m) 3. 29(2H, m), 4. 41(2H, m) 4. 83(2H, d, J=5. 6Hz) 7. 74(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 76(1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 85(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 90(1H, d, J=8. 4Hz) 8. 15(1H, d, J=2. 0Hz) 10. 34(1H, brs), 12. 28(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>4</sub> ); 1.58(2H, m), 1.95(2H, m), 2.63(1H, m) 3.32(2H, m), 4.45(2H, m), 4.62(2H, d, 1=5.2Hz), 5.33(2H, brs) 6.58(1H, dd, 1=8.0Hz, 2.0Hz) 7.13(1H, d, 1=8.0Hz) 7.85(1H, d, 1=8.8Hz) 7.85(1H, d, 1=8.8Hz) 8.51(1H, s), 10.14(1H, brs) 12.22(1H, brs)
Mass	476(M+1)*	446(M+1)*
<b>坂松</b>	66	8
融 点 収率 (°C) (%)	> 260	> 260
	HN NO2	HIN NH2
Rs		-N-C00H
R²	61	
実施例	322	323

一杯		
毎		
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1, 20(3H, t, J=7, 2Hz), 1, 57(2H, m) 1, 96(2H, m), 2, 73(1H, m), 3, 31(2H, m) 4, 08(2H, q, J=7, 2Hz), 4, 49(2H, m) 4, 61(2H, d, J=5, 6Hz) 6, 59(1H, dd, J=8, 0Hz) 7, 13(1H, d, J=8, 0Hz) 7, 18(1H, dd, J=9, 2Hz) 7, 85(1H, dd, J=9, 2Hz) 8, 53(1H, d, J=9, 2Hz) 10, 19(1H, brt, J=5, 6Hz) 12, 31(1H, brs)	\$\( \text{OMS0-d}_6 \) :  3.74(3H, \text{S}_1, \text{ 4.58(2H, \text{d}_1) = 5.6Hz} \)  6.70(1H, \text{d}_1 = 8.0Hz} \)  6.75(1H, \text{d}_1 = 8.0Hz} \)  7.00(1H, \text{d}_1 = 1.6Hz} \)  7.61(1H, \text{d}_1 = 8.8Hz} \)  7.78(1H, \text{dd}_1 = 8.8Hz} \)  8.46(1H, \text{d}_1 = 2.4Hz} \)  8.19(1H, \text{t}_1 = 5.6Hz} \)
Mass	476(M+1)*	350(M+1)
(%)	25	77
融 点 収率 (°C) (%)	218- 219 (分解点)	186- 187
Re	HN NH2	ни 1
Rs	−N C00Bt	10
R²	61	13
<b>米福</b> 例	324	325

		200
_	<u>"</u> ~	$\checkmark$
å-	≪	~
	<u> </u>	₹(
		//
	./_	
ŝ		

∞ —

美

備考	塩酸塩	
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 198(3H, t, J=7. 2Hz) 1. 203(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 65(2H, m) 1. 78(2H, m), 2. 01(4H, m), 2. 76(1H, m) 2. 82(1H, m), 3. 31(2H, m), 3. 55(2H, m) 4. 09(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 10(2H, q, J=7. 2Hz), 4. 41(2H, m) 4. 53(2H, m) 7. 84(1H, dd, J=8. 8Hz, 1. 6Hz) 7. 90(1H, d, J=1. 6Hz) 8. 00(1H, d, J=8. 8Hz)	δ (DMSO-d <sub>δ</sub> ); 4. 81 (2H, d, J=5. 6Hz) 7. 67 (1H, d, J=8. 4Hz) 7. 71 (1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 74 (1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 84 (1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 84 (1H, dd, J=8. 4Hz) 8. 11 (1H, d, J=2. 0Hz) 8. 44 (1H, d, J=2. 0Hz) 9. 39 (1H, t, J=5. 6Hz)
Mass	475(M+1) <sup>*</sup>	383(M+1)
(%)	92	1.1
勝点 収率 (°C) (%)	175- 176	220- 221
. 24	-N-C00Bt	HN I
Ω.	_N—C00Bt	61
2 2	13	61
実施例	326	327

.. o. ...

命	塩酸塩	塩 酸 塩
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ): 1. 20(3H, t. J=7. 2Hz), 1.51(2H, m) 1. 89(2H, m), 2. 72(1H, m), 3. 27(2H, m) 4. 08(2H, q. J=7. 2Hz), 4. 44(2H, m) 4. 82(2H, d. J=5. 6Hz) 7. 73(1H, d. J=8. 4Hz) 7. 76(1H, dd. J=8. 4Hz) 7. 85(1H, dd. J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 7. 92(1H, d. J=8. 8Hz) 8. 14(1H, d. J=2. 0Hz) 8. 52(1H, d. J=2. 0Hz) 12. 35(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 58(2H, m), 1. 95(2H, m), 2. 63(1H, m) 3. 32(2H, m), 4. 45(2H, m) 4. 62(2H, d, J=5. 2Hz), 5. 33(2H, brs) 6. 58(1H, dd, J=8. 0Hz, 2. 0Hz) 7. 13(1H, d, J=2. 0Hz) 7. 13(1H, d, J=8. 0Hz) 7. 85(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 85(1H, d, J=8. 8Hz) 10. 14(1H, brs), 12. 22(1H, brs)
Mass	504(M+1) <sup>+</sup>	446(M+1) <sup>*</sup>
収率(%)	73	65
融点(°C)	230-231	> 260
R°	HN N02	HIN I
. P.S.	-N - C00Et	-N-C00H
R2		13
実施例	328	329

<b>%</b> -⟨	Z \ Z
2×	<b>&gt;_</b> /

XIII

淅	*	
帶		
NMR	δ (CDCl <sub>s</sub> ); 1. 95-2. 10(3H, m), 2. 37(1H, m) 3. 58(3H, s), 4. 05-4. 20(2H, m) 5. 58(1H, m), 5. 93(1H, s), 5. 94(1H, s) 6. 78(1H, d, J=8. 4Hz), 6. 84(1H, s) 6. 85(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 30(1H, d, J=10. 0Hz), 7. 35(1H, s) 7. 74(1H, d, J=10. 0Hz), 8. 53(1H, s)	δ (DMS0-d <sub>6</sub> ); 1. 44(2H, m), 1. 82(2H, m), 2. 03(2H, m), 2. 46(1H, m), 2. 94(2H, m), 3. 59(2H, m), 3. 96(2H, t, J=6.0Hz), 4. 62(2H, m), 5. 91(2H, s), 6. 32(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 4Hz), 6. 56(1H, d, J=2. 4Hz), 7. 22(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 22(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 44(1H, dd, J=8. 8Hz), 7. 44(1H, dd, J=8. 8Hz), 7. 44(1H, brt), 8. 08(1H, d, J=2. 4Hz)
Mass		485(M+1)*
収率(%)		83
融点収率 (°C)(%)	油块 物質	139-
Re		O NH NH
R°	H	-N-C00H
R²	ОМе	61
実施例	330	331

確	塩 酸 塩	-
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 18(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 59(2H, m) 1. 95(2H, m), 2. 05(2H, m), 2. 72(1H, m) 3. 3(2H, m), 3. 71(2H, m) 3. 98(2H, t, J=6. 0Hz) 4. 07(2H, q, J=7. 2Hz), 4. 48(2H, m) 5. 91(2H, s) 6. 29(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 4Hz) 6. 52(1H, d, J=2. 4Hz) 6. 52(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 81(2H, brs) 8. 41(1H, brs), 9. 59(1H, brs)	δ (CDC1 <sub>8</sub> ); 2. 21(2H, m). 3. 88(2H, m) 4. 16(2H, t, J=5. 4Hz), 5. 94(2H, s) 6. 39(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 8Hz) 6. 56(1H, d, J=2. 8Hz), 6. 72(1H, brs) 6. 74(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 63(1H, dd, J=2. 0Hz) 7. 66(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 7. 70(1H, d, J=8. 8Hz)
Mass	513(M+1)	392(M+1) <sup>+</sup>
(%)	97	87
融 点 収率 (°C) (%)	184- 185	148- 149
R <sup>6</sup>	HN 0 1	HN O
. D.	-NC00Et	CJ
R2	. 13	C1
実施例	332	333

&-≪	Z-\\
22	

8

籗		
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1.39(2H, m), 1.80(2H, m), 2.47(1H, m) 2.96(2H, m), 4.57(2H, m) 4.66(2H, d, J=5, 6Hz) 7.15-7.45(6H, m) 7.48(1H, dd, J=9.2Hz, 1.6Hz) 8.17(1H, d, J=1.6Hz), 8.64(1H, brs) 12.15(1H, brs)	δ (CDC1 <sub>3</sub> ); 1. 62-1. 79(2H, m), 1. 96-2. 03(2H, m) 1. 57-1. 64(1H, m), 3. 08-3. 18(2H, m) 3. 25(3H, s), 3. 91(3H, s) 4. 70-4. 79(2H, m), 4. 80(2H, s) 6. 93(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 19(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz) 7. 36(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 58(1H, dd, J=8. 8Hz) 8. 06(1H, d, J=2. 0Hz)
Mass	397(M+1)*	466(MH+)
収率(%)	09	40
融点収率(°C)(%)	240- 241 (分解点)	176-
R°	NH -	Me _N C1
202	-N—-cooн	-N-C00H
R2	C1	S
実施例	334	335

დ 7

龜		*
NMR	δ (DMSO-d <sub>δ</sub> ); 3. 42(3H, s), 4. 93(2H, s), 5. 99(2H, s) 6. 86(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 90(1H, d. J=8. 0Hz) 6. 98(1H, d. J=1. 6Hz) 7. 73(1H, d. J=8. 4Hz) 8. 08(1H, dd, J=8. 4Hz) 8. 63(1H, dd, J=2. 0Hz)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 3. 44(3H, s), 3. 83(3H, s), 4. 95(2H, s) 7. 13(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 34(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 7. 50(1H, d, J=2. 4Hz) 7. 74(1H, d, J=8. 8Hz) 8. 08(1H, dd, J=8. 8Hz) 8. 65(1H, dd, J=1. 6Hz) 8. 65(1H, dd, J=1. 6Hz)
Mass	353(MH+)	373(MH+)
収率(%)	88	98
融点 収率(*C)(%)	156- 158	173- 175
R	Me N I O	Me N C1
Rs	61	(3)
R <sup>2</sup>	ĊN	CN
実施例	336	337

~

松		0	
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 3. 83(3H, s), 4. 75(2H, d, J=5. 6Hz) 7. 10(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 38(1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 53(1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 53(1H, d, J=2. 4Hz) 7. 84(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 84(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 88(1H, dd, J=8. 8Hz) 8. 50(1H, dd, J=9. 0Hz) 9. 15(1H, brt, J=5. 6Hz)	5 (DMS0-d <sub>6</sub> ); 1. 97(2H, quintet, J=7. 4Hz) 2. 26(2H, t, J=7. 4Hz) 2. 72(2H, t, J=7. 4Hz) 2. 72(2H, t, J=7. 4Hz) 4. 67(2H, d, J=5. 7Hz) 7. 08(1H, d, J=8. 6Hz) 7. 34(1H, d, J=8. 6Hz) 7. 47(1H, d, J=2. 2Hz) 7. 64(1H, d, J=9. 0Hz) 7. 74(1H, d, J=9. 0Hz) 8. 37(1H, d, J=2. 4Hz) 8. 37(1H, d, J=5. 7Hz) 8. 76(1H, t, J=5. 7Hz)	
Mass	378 (M+1)*	420(M+1)*	
収率(%)	93	66	
顧 点 (°C)	187~ 188	180-	
R	HN C1	HN C1	
R6 — C00H		C00H	
R2	ü	5	
実施例	838	339	

		10
		Š
9	7-	1
$\simeq$	-<	7
	<i></i>	=/
		_//
•		

. 2

至

縮	<b>益</b> <b>發</b> <b>占</b>	
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 20(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 67(2H, m) 2. 01(2H, m), 2. 77(1H, m) 2. 89(2H, t, J=7. 2Hz), 3. 39(2H, m) 3. 75(2H, m), 4. 10(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 56(2H, m), 5. 96(2H, s) 6. 69(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 80(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 86(1H, d, J=1. 6Hz) 7. 83(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 7. 95(1H, d, J=8. 8Hz) 8. 44(1H, d, J=2. 4Hz), 9. 69(1H, brs) 12. 34(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>s</sub> ); 1. 50(2H, m), 1. 88(2H, m), 2. 52(1H, m) 2. 86(2H, t, J=7. 4Hz), 3. 03(2H, m) 3. 63(2H, m), 4. 65(2H, m), 5. 96(2H, s) 6. 69(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 82(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 83(1H, s) 7. 27(1H, d, J=9. 2Hz) 7. 48(1H, dd, J=9. 2Hz) 8. 10(1H, dd, J=2. 4Hz), 8. 17(1H, brs) 12. 19(1H, brs)
Mass	483(M+1)*	455(M+1) <sup>*</sup>
収率(%)	88	75
融点(°C)	173- 174	186- 187
Re	HIN O	NH NH
Rs	-N-COOBt	-и - соон
R2	CI	C1
実施例	340	341

R<sup>2</sup>

ယ

2

至

备	塩酸塩	型 型 型	
NMR	δ (DMSO-d <sub>a</sub> ); 1. 19(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 57(2H, m) 1. 94(2H, m), 2. 73(1H, m), 3. 31(2H, m) 4. 08(2H, q, J=7. 2Hz), 4. 48(2H, m) 4. 77(2H, d, J=5. 6Hz) 7. 25-7. 45(5H, m), 7. 85(2H, s) 8. 52(1H, s), 10. 19(1H, brs) 12. 19(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>e</sub> ); 1. 12(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 80(2H, brs) 2. 23(2H, brs), 3. 24(3H, s) 3. 73(2H, brs), 3. 82(3H, s) 3. 99(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 71(2H, d, J=6. 0Hz) 7. 09(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 35(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 48(1H, s)	
Mass	425(M+1)*	477(H+1) <sup>*</sup>	
(%)	95	41	
融点 収容(*C)(%)	166-	212- 213	
ъ. В	NH NH	HN C1	
R°	-N—coort	-N - - Me	
R <sup>2</sup>	13	5	
<b>张</b> 插囱	342	343	

椒

妆		
锤		:
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 74(2H, brm), 1. 59(2H, brm) 3. 10(3H, s), 3. 61(2H, t, j=7. 2Hz) 3. 81(3H, s), 4. 61(2H, d, j=5. 6Hz) 7. 07(1H, d, j=8. 4Hz) 7. 31(1H, dd, j=8. 4Hz, 2. 0Hz) 7. 36(1H, brs), 7. 43(1H, d, j=2. 0Hz) 7. 55(1H, brs), 8. 20(1H, brs) 12. 03(1H, brs) 8. 20(1H, brs) 5 (DMSO-d <sub>6</sub> ); 8. 81(3H, s), 4. 71(2H, d, j=5. 6Hz) 7. 55(2H, s), 7. 76(1H, d, j=8. 4Hz) 8. 14(1H, dd, j=8. 4Hz, 2. 0Hz) 9. 49(1H, brt, j=5. 6Hz) 9. 49(1H, brt, j=5. 6Hz)	
Mass	449(M+1)*	393(M+1)*
収率 (%)	81	78
融点収率(°C)(%)	140- 141	248-
R	HN CI OMe	HN C1
R6 - N C00H He		15
R2 C1		S
<b>联福室</b> 344		345

°	z-	. S.
2		

∞ ~'

衺

每		
NMR	δ (DMSO-d <sub>e</sub> ); 1. 17(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 36(2H, brm) 1. 82(2H, brm), 2. 62(1H, m) 3. 03(2H, m), 3. 78(3H, s) 4. 05(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 59(2H, brd, J=5. 6Hz) 4. 63(2H, brm), 7. 29(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 50(2H, s) 7. 50(2H, s) 8. 53(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 8. 53(1H, d, J=2. 0Hz) 8. 86(1H, brt, J=5. 6Hz)	δ (CDC1 <sub>8</sub> ) : 1. 25-2. 02(12H, m), 2. 47-2. 57(1H, m) 3. 02-3. 18(2H, m), 3. 50-3. 58(2H, m) 4. 42(2H, t, J=6. 6Hz) 4. 63-4. 74(2H, m), 4. 75(2H, s) 5. 47(2H, s), 6. 80-6. 81(3H, m) 7. 41(1H, dd, J=8. 0Hz, 2. 0Hz) 7. 50(1H, d, J=8. 0Hz) 7. 62(1H, d, J=2. 0Hz)
Mass	514(M+1) <sup>+</sup>	572(MH+)
長裕(%)	88	19
融 点 収率 ('C) (%)	207-208	<b>ን</b>
R.	HN I OMe	O <sub>2</sub> NO N <sub>2</sub> O
R°	-N-C00Bt	-м∕-Соон
R²	CN	61
実祖例	346	847

Z Z Z

2 9

寒

- 教		
鑩		21
NMR	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ); 1. 40(2H, m), 1. 72(2H, m), 2. 34(1H, m) 2. 54(2H, t, J=7. 2Hz), 2. 89(2H, m) 3. 31(2H, m), 3. 82(3H, s) 4. 59(2H, d, J=5. 6Hz), 4. 78(2H, m) 7. 09(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 28(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 32(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz) 7. 45(1H, d, J=2. 0Hz) 7. 72(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz) 7. 72(1H, dd, J=2. 0Hz) 7. 74(1H, t, J=5. 6Hz) 8. 54(1H, d, J=2. 0Hz) 8. 54(1H, d, J=2. 0Hz) 8. 77(1H, t, J=5. 6Hz)	δ (DMSO-d <sub>s</sub> ); 1. 38-1. 47(2H, m), 1. 80-1. 84(2H, m) 2. 44-2. 49(1H, m), 2. 93-3. 00(2H, m) 4. 48(2H, d, J=5. 6Hz) 4. 57-4. 61(2H, m), 6. 60-6. 65(2H, m) 6. 74(1H, d, J=1. 6Hz) 7. 24(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 46(1H, dd, J=8. 8Hz) 8. 15(1H, d, J=2. 0Hz), 8. 48(1H, brs) 8. 675(1H, s), 8. 75(1H, s) 12. 14(1H, brs)
Mass		429 (MH+)
(%)	29	
融 点(°C)	> 250	216- 218 (分解点)
	HN - OMe	HN I I
S CZ	-N H SO.8Na	Н00Э—√N—
R2	NC	19
<b>张</b> 相 屋	348	349

析	,		
每			
NMR	. \$\( \cup \cup \cup \cup \cup \cup \cup \cup		δ (CDC1 <sub>s</sub> ); 1.87(2H, m), 1.99(2H, m), 2.63(1H, m) 3.73(2H, m), 4.00(3H, s), 4.03(3H, s) 4.11(3H, s), 4.58(2H, m), 4.80(1H, s) 5.17(1H, s), 6.14(1H, brs), 6.80(1H, s) 8.59(1H, s)
Mass	362(M+1)	376(M+1)*	362(M+1) <sup>*</sup>
京 (%)	70	37	70
(C)	163-	173- 174	170- 171
2	H NH	HNH NH	H III
R.	МеО	MeO	МеО
۳.	МеО	МеО	MeO
R2	MeO	MeO	МеО
実施例	350	351	352

က

KH.

妆			
鑩			
NMR	δ (CDC1, ); 1.80(2H, m), 1.97(2H, m) 2.07(1H, m), 3.64(2H, m), 3.98(3H, s) 4.03(3H, s), 4.10(3H, s), 4.58(2H, m) 4.83(1H, s), 5.12(1H, s), 6.24(1H, brs) 6.92(1H, s), 8.60(1H, s)	δ (CDCl <sub>8</sub> ); 2. 16(2H, quintet, J=6. 8Hz) 2. 52(1H, t, J=6. 8Hz) 3. 85(2H, dt, J=6. 8Hz, 6. 0Hz) 3. 99(3H, s), 4. 03(3H, s), 4. 10(3H, s) 6. 29(1H, brs), 6. 90(1H, s), 8. 60(1H, s)	δ (CDC1 <sub>s</sub> ); 1.81(2H, m), 1.94(2H, m) 2.47(2H, t, J=6.8Hz) 3.75(2H, dt, J=6.8Hz, 6.0Hz) 4.00(3H, s), 4.03(3H, s), 4.11(3H, s) 5.91(1H, brs), 6.82(1H, s), 8.60(1H, s)
Mass	376(M+1) <sup>→</sup>	303(M+1)*	317(M+1)
長(%)	24	88	. 94
爾 点(°C)	143-	139-	160- 161
84 84	HIN	HN	HIN
<u>~</u>	Me0	MeO	МеО
. S	MeO	MeO	MeO
R 2	МеО	МеО	MeO
実施例	353	354	355.

R3 R4 R6

裘

3 2

魯	9.
NMR	δ (CDC1,); 1. 6-1. 8(6H, m), 2. 40(2H, t, J=7. 0Hz) 3. 70(2H, dt, J=7. 0Hz, 5. 6Hz) 4. 00(3H, s), 4. 03(3H, s), 4. 11(3H, s) 6. 00(1H, brs), 6. 84(1H, s), 8. 60(1H, s)
Mass	331 (N+1)
<b>収率</b> (%)	75
融点 成率 (°C) (%)	155- 156 <sup>-</sup>
æ	HN
<b>*</b> ≃	MeO
R.	MeO
R²	MeO
実施例	356

လ လ

裘

NH NH	) N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	N Rs
;	<b>24</b>	

		<del> </del>
析		
龜		
NMR	δ (DMSO-d <sub>θ</sub> ); 0.93(2H, m), 1.18(2H, m), 1.44(1H, m) 1.51(2H, m), 1.64(2H, brd, J=12.0Hz) 2.18(2H, t, J=7.6Hz), 2.75(2H, brt, J=12.0Hz) 4.53(2H, d, J=5.6Hz), 4.73(2H, brd, J=12.8Hz) 5.94(1H, s), 6.83(2H, s), 6.93(1H, s) 7.22(1H, d, J=8.8Hz) 7.45(1H, dd, J=8.8Hz) 8.11(1H, d, J=2.4Hz), 8.50(1H, t, J=5.6Hz)	δ (DMSO-d <sub>s</sub> ): 1. 90-1. 95(2H, m), 3. 82(2H, t, J=6. 4Hz) 4. 28(2H, t, J=6. 8Hz), 4. 61(2H, d, J=5. 6Hz) 5. 95(2H, s), 6. 04(2H, s), 6. 13(1H, s) 7. 50(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 64(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 8. 54(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 75(1H, t, J=1. 6Hz)
Mass	483(M+1)	490 (MH+)
点 収率() (%)	85	32
融点収率(°C)(%)	225- 227	190- 192 (分解点)
Rs	-М Соон	0    0    0    0
R²	C1	13
実施例	357	358

	級				塩酸塩
每					
	NMR		δ (CDC1, ); 1. 42-1. 59(4H, m), 1. 70-1. 89(4H, m), 4. 43(4H, q, J=6. 8Hz), 4. 73(2H, d, J=4. 4Hz) 5. 95(2H, s), 6. 28(1H, br) 6. 77(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 83(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 85(1H, s), 7. 54(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 58(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 66(1H, s)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 2. 66(4H, t, J=4. 8Hz), 3. 66(1H, t, J=4. 8Hz) 4. 54(2H, d, J=6. 0Hz), 5. 94(2H, s) 6. 83(2H, s), 6. 92(1H, s), 7. 22(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 46(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 8. 12(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 51(1H, t, J=6. 0Hz)	δ (DMSO-dε); 1. 58(2H, m), 1. 95(2H, m), 2. 75(1H, m) 3. 3(2H, m), 3. 61(3H, s), 4. 46(2H, m) 4. 65(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 96(2H, s) 6. 84(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 87(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 2Hz) 6. 97(1H, d, J=1. 2Hz), 7. 78(1H, brd, J=8. 8Hz) 7. 81(1H, brd, J=8. 8Hz), 8. 45(1H, brs) 10. 05(1H, brs), 12. 05(1H, brs)
	Mass		475(MH+)	398 (M+1)	455(M+1)*
			95	86	83
	Re 点 版本 Re (*C) (%)		121- 122	173- 175	233- 234
			- 0 V ONO 2	HN	— N—С00Же
	R2		61	13	13
	東插例		359	360	361

HIN NO SECOND SE

8 5

器

#	h		
	· 물		
0 2 2	X 101 V	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ); 1.48(2H, m), 1.64(1H, m), 1.85(1H, m) 2.36(1H, m), 2.96(2H, m), 3.28(1H, m) 4.19(1H, m), 4.64(2H, d, J=5.6Hz) 5.95(2H, s), 6.82(2H, s), 6.93(1H, s) 7.71(1H, brd), 7.79(1H, brd), 8.47(1H, s) 9.04(1H, brs)	δ (CDCl <sub>8</sub> ); 4. 76(2H, d, J=5. 2Hz), 5. 97(2H, s) 6. 15(1H, brs), 6. 80(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 87(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 7. 44(1H, ddd, J=8. 0Hz, 6. 8Hz, 1. 6Hz) 7. 66(1H, d, J=8. 0Hz), 7. 74(1H, t, J=6. 8Hz) 7. 78(1H, dd, J=6. 8Hz, 1. 6Hz)
V o M	N 0		314(M+1)
収率	(%)	12	94
融点	(%) (D.)		191- 192
<b>5</b> C		N - C00H	<b>C1</b>
. D2	<b>=</b>	. 13	æ
Pin 12	\$ <b>E</b>	362	363

•	0,
	» ~_~~
E –	

響

HN	R <sup>2</sup>	i a
	∞ ≃	

8 7

裘

NMR	δ (DMSO-d <sub>s</sub> ); 1. 38(2H, m), 1. 79(2H, brd, J=12. 8Hz) 2. 47(1H, m), 2. 94(2H, brt, J=11. 2Hz) 4. 56(2H, d, J=5. 6Hz), 4. 61(2H, m) 5. 93(2H, s), 6. 81(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 84(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 7. 24(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 04(1H, t, J=8. 4Hz) 7. 24(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 48(1H, t, J=8. 4Hz) 7. 98(1H, t, J=8. 4Hz), 8. 47(1H, brs) 12. 13(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1.12(3H, s), 1.25(2H, m), 1.88(2H, m) 3.23(2H, m), 4.20(2H, m), 4.53(2H, d, J=6.0l) 5.94(2H, s), 6.83(2H, s), 6.92(1H, s) 7.23(1H, d, J=9.2Hz) 7.46(1H, dd, J=9.2Hz) 8.12(1H, d, J=2.4Hz), 8.53(1H, t, J=6.0Hz)
Mass	407(M+1)	455(M+1)
坂を	97	81
報 点 収録	159- 161	243- 245
R°	-N-C00H	-N COOH
R2	æ	13
<b>张祐</b> 原	364	365

	響		2
	NMR	5 (DMSO-d <sub>4</sub> ); 1. 66(2H, quintet, J=7. 2Hz) 2. 24(2H, t, J=7. 2Hz), 2. 29(2H, t, J=7. 2Hz) 2. 35(4H, m), 3. 72(4H, m), 4. 55(2H, d, J=5. 6Hz) 5. 95(2H, s), 6. 83(2H, s), 6. 93(1H, s) 7. 24(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 47(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 8. 14(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 53(1H, t, J=5. 6Hz)	δ (DMSO-d <sub>θ</sub> ); 2. 79(3H, s), 3. 14(2H, m), 3. 54(2H, m) 3. 62(2H, m), 4. 71(2H, d, J=5. 6Hz), 4. 94(2H, m) 5. 99(2H, s), 6. 87(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 94(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 7. 03(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 87(1H, brd) 8. 07(1H, brs), 8. 60(1H, brs), 10. 29(1H, brs) 11. 36(1H, brs), 13. 13(1H, brs)
	Mass	484(M+1)	定量的 412(M+1) <sup>*</sup>
-	収率 (%)	66	定量的
	融 点 概率 (°C)	174- 175	237-239 (分解点)
		00Н	
	S S	- N C00H	_N-Me
	R2 R5	C1 -N_N_C	C1 —N—Me
-	<b>&amp;</b>		M-N-N-

	0
	> z-(
¥-	

გ 8

НX

淅				
卷	_			
NMR		δ (DMSO-d <sub>4</sub> ); 2. 53(4H, m), 3. 00(2H, brs), 3. 75(4H, m) 4. 53(2H, brd, J=6. 0Hz), 5. 94(2H, s) 6. 82(2H, brs), 6. 92(1H, s) 7. 23(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 47(1H, brd, J=8. 8Hz) 8. 14(1H, brs), 8. 55(1H, t, J=6. 0Hz)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 2.39(6H, m), 2.56(2H, t, J=7.2Hz) 3.71(2H, brs), 4.55(2H, d, J=5.6Hz) 1.83(2H, s), 6.93(1H, s), 7.24(1H, d, J=8.8Hz) 7.48(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz) 8.14(1H, d, J=2.4Hz), 8.55(1H, t, J=5.6Hz)	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ); 2.86(2H, t, J=7.2Hz), 3.53(2H, q, J=8.0Hz) 4.74(2H, d, J=5.2Hz), 5.97(2H, s) 6.86-6.89(2H, m), 7.01(1H, d, J=1.2Hz) 7.18-7.32(5H, m), 7.83(1H, d, J=8.8Hz) 7.86(2H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz) 8.50(1H, d, J=2.0Hz), 8.70(1H, brt, J=5.2Hz) 9.02(1H, brt, J=5.0Hz)
Mass		456 (M+1)	470(M+1)	461 (MH+)
<b>安</b>			06	80
衛	型 35		174- 176	166- 169 (分解点)
7.5 8.6		-NN COOH	HOO2 N-	- CONH
. R2		13	13	13
実施	室	368	369	370

	\ <sub>0</sub>	
<u> </u>	$\leq$	
~	<u>/</u> /	≟ ``
, ₹	$ \langle$	_{
		_//
	~	

တ

铍

龜		
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 3. 37(2H, q, J=6. 0Hz), 3. 53(2H, q, J=5. 8Hz) 4. 75(2H, d, J=6. 0Hz), 4. 82(1H, t, J=5. 4Hz) 5. 97(2H, s), 6. 86(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 94(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 7. 04(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 81-7. 88(2H, m) 8. 50(1H, d, J=2. 0Hz), 8. 64(1H, t, J=6. 0Hz) 9. 04(1H, t, J=6. 0Hz)	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ): 0.99(3H, t, J=7.4Hz), 1.79-1.84(2H, m) 4.41(2H, t, J=6.6Hz), 4.83(2H, d, J=5.6Hz) 5.97(2H, s), 6.85(1H, d, J=28.0Hz) 6.93(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz) 7.03(1H, d, J=1.6Hz), 7.87(1H, d, J=8.8Hz) 7.91(1H, dd, J=8.8Hz, 2.2Hz) 8.56(1H, d, J=2.2Hz), 8.727(1H, brt, J=5.6Hz)
Mass	401 (MH+)	424(MH+)
収率(%)	42	
融点収率(°C)(%)	223- 225 (分解点)	199- 201 (分解点)
R®	- CONH OH	-c-0      N   CN
R <sup>2</sup>	10	61
1, 1		

	^	•	•
9			
			22
(		<i>z</i> -	$\langle                                    $
TWI .	Ē	<u>}                                    </u>	$\langle \ \rangle$
		<u>}_</u>	//
	2	=	

	`o /
<u>₹</u>	 Z-\ 
	<u></u>

表 4 1

*			!	塩酸塩
4	Š			#.
aNN	14171	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 4. 63(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 99(2H, s), 6. 87(2H, s) 6. 97(1H, s), 7. 57(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 92(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 8. 61(1H, d, J=2. 0Hz), 9. 26(1H, t, J=5. 6Hz)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 4. 65(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 99(2H, s), 6. 87(2H, s) 6. 97(1H, s), 7.71(2H, m), 8. 17(1H, m) 9. 14(1H, t, J=5. 6Hz)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1.17(3H, t, J=7.2Hz), 1.56(2H, m), 1.94(2H, m) 2.72(1H, m), 3.8(2H, m), 4.06(2H, q, J=7.2Hz) 4.49(2H, m), 4.64(2H, d, J=6.0Hz), 5.95(2H, s) 6.83(1H, d, J=8.0Hz) 6.87(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz) 6.97(1H, d, J=1.6Hz), 7.80(1H, d, J=8.8Hz) 7.91(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz) 8.60(1H, d, J=2.0Hz), 10.10(1H, brs)
Mag	0 0 d	392(M+1)*	332(M+1)*	513(M+1)*
		38	89	
収率	(%)	80	80	. 80
融点	(°C) (%)	213- 214	192- 193	239- 240
9 0		61	10	-N—C00Bt
D2	4	Br	Č.,	Br
実特	室	373	374	375

狹

響			
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 38(2H, m), 1. 79(2H, m), 2. 46(1H, m) 2. 95(2H, m), 4. 53(2H, d, J=6. 0Hz), 4. 58(2H, m) 5. 93(2H, s), 6. 80(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 83(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 91(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 16(1H, d, J=9. 2Hz) 7. 55(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 4Hz) 8. 24(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 52(1H, t, J=6. 0Hz) 12. 13(1H, brs)	δ (CDC1 <sub>8</sub> ); 1. 62(2H, m), 1. 73(4H, m), 3. 21(4H, t, J=5. 4Hz) 4. 76(2H, d, J=5. 2Hz), 5. 80(1H, t, J=5. 2Hz) 5. 97(2H, s), 6. 76(1H, d, J=2. 4Hz) 6. 81(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 88(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 2Hz) 6. 91(1H, d, J=1. 2Hz) 7. 48(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 4Hz) 7. 66(1H, d, J=9. 2Hz)	
Mass	485(M+1)*	397 (N+1) <sup>+</sup>	
(%)	96	38	
融点 収率 (*C) (%)	209-	200- 201	
Rs	нооэ	C1	
. Z	B	ک	
実施例	376	377	
<del></del>			

<		
	- Z-	-

N

芸

		•
		'R°
KII-	R.	

析				
穩	, 1			
NMR	δ (DMSO-d,); 2.99(6H, s), 4.63(2H, d, J=6.0Hz), 5.96(2H, s) 6.84(2H, s), 6.93(1H, s), 7.20(1H, d, J=2.8Hz) 7.37(1H, dd. J=9.2Hz, 2.8Hz)	7. 46(1H, d, J=9. 2Hz), 8. 84(1H, t, J=6. 0Hz)	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ); 2. 43(2H, t, J=6. 4Hz), 2. 56(2H, t, J=6. 4Hz) 3. 46(4H, brs), 3. 71(2H, brs), 3. 77(2H, brs) 4. 56(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 95(2H, s) 6. 83(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 86(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 94(1H, s), 7. 27(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 50(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 8. 16(1H, d, J=2. 0Hz), 8. 61(1H, t, J=5. 6Hz)	
Mass	357 (M+1) <sup>+</sup>		498 (M+1)	
収率	84		98	
を 点 収を (の)	226- 227	(分解点)	183-	
Re	10		H000 N -	
R2	Me N-		61	
実施	378		379	

\_ 3 2 1 -

析		
垂		
NMR	5 (DNSO-d <sub>6</sub> ); 3.44(6H, m), 3.73(2H, m), 3.78(2H, m) 4.56(2H, d, J=5.6Hz), 5.93(2H, s) 6.83(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, d, J=8.0Hz) 6.94(1H, s), 7.27(1H, d, J=8.8Hz) 7.50(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz) 8.16(1H, d, J=2.0Hz), 8.61(1H, t, J=5.6Hz)	δ (CDC1 <sub>3</sub> ); 1.00(3H, t, J=7.6Hz) 1.70(2H, sextet, J=7.6Hz) 2.36(2H, t, J=7.6Hz). 3.54(2H, brs) 3.69(2H, t, J=4.8Hz). 3.89(2H, t, J=4.8Hz) 3.92(2H, brs). 4.68(2H, d, J=5.2Hz) 5.65(1H, brs). 5.97(2H, s) 6.80(1H, d, J=8.0Hz) 6.84(1H, dd, J=8.0Hz). 7.40(1H, m). 7.46(1H, m) 7.48(1H, m)
Mass	484 (M+1)	468 (M+1)
収率 (%)	85	62
融点収率(°C)(%)	193- 195	204- 205
Rs	H000 N N N N N N N N N N N N N N N N N N	> 0 > 1
R2	13	C1
実施例	380	381

	<b>&gt;</b>
NH —	R. R.

籗	型 型		
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1.58(2H, m), 1.95(2H, m), 2.75(1H, m) 3.3(2H, m), 3.61(3H, s), 4.46(2H, m) 4.65(2H, d, J=5, 6Hz), 5.96(2H, s) 6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.96(2H, s) 6.87(1H, dd, J=8.0Hz, 1.2Hz) 6.97(1H, d, J=1.2Hz), 7.78(1H, brd, J=8.8Hz) 7.81(1H, brd, J=8.8Hz), 8.45(1H, brs) 10.05(1H, brs), 12.05(1H, brs)	δ (CDC1 <sub>8</sub> ); 1. 25(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 54(1H, m), 1. 70(1H, m) 1. 78(1H, m), 2. 11(1H, m), 2. 52(1H, m), 2. 98(1H, m), 3. 14(1H, m), 4. 15(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 66(2H, m), 4. 78(1H, m), 4. 98(1H, m) 5. 61(1H, brt), 5. 95(2H, s) 6. 78(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 85(1H, dd, J=8. 0Hz) 6. 88(1H, dd, J=1. 6Hz), 7. 37-7. 44(3H, m)	
Mass	455(M+1) <sup>*</sup>	469(M+1)*	
収率 (%)	93	66	
融 点 収率 (°C) (%)	233- 234	<b>ፓ</b> ቴ <b>ስ</b> ፓተለ	
R <sup>5</sup> N		COOEt -N	
R²	63	10	
実施例	382	383	

E NO STATE OF THE STATE OF THE

ž 4

級

	靴		
	每		
	δ (DMS0-d <sub>6</sub> ); 1. 34(1H, m), 1. 56(1H, m), 1. 65(1H, m) 1. 97(1H, m), 2. 28(1H, m), 2. 85(1H, m) 2. 95(1H, m), 4. 53(2H, m), 4. 57(1H, m) 4. 81(1H, m), 5. 93(2H, s), 6. 78(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 84(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 91(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 24(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 45(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 8. 12(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 55(1H, brs)		δ (CDC1 <sub>8</sub> ): 3.18(1H, br), 4.75(2H, d, J=5.2Hz) 5.97(2H, s), 6.17(1H, br) 6.81(1H, d, J=8.4Hz) 6.87(1H, dt, J=8.4Hz, 1.6Hz) 6.88(1H, d, J=1.6Hz), 7.72(1H, d, J=2.0Hz) 7.75(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz) 7.85(1H, d, J=2.0Hz)
	Mass 441(M+1) <sup>+</sup>		339(M+1)*
	収率 (%)	98	35
	融点収率(°C)(%)	275- 276 (分解点)	198- 199
	Rs	C00H	NO
	R²		10
·	実施例	384	385

e \	0,
	» ~
E-	
	Z. Z.

м 4

*	Æ			
型	₹ .			
QXX	וא ואו גל	δ (CDC1 <sub>3</sub> ); 2. 59(3H, s), 4. 79(2H, d, J=5. 6Hz) 5. 93(2H, s), 6. 77(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 89(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 94(1H, s) 7. 62(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 7. 75(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 97(1H, d, J=2. 0Hz) 8. 10(1H, brs), 8. 56(1H, s)	δ (CDCl <sub>s</sub> ); 2.75(3H, s), 4.80(2H, d, J=5.2Hz) 5.96(2H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz) 6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H, s) 7.06(1H, brs), 7.64(1H, d, J=8.8Hz) 7.98(1H, d, J=8.8Hz), 8.43(1H, s), 8.74(1H, s)	δ (DMSO-d <sub>θ</sub> ); 1. 68(2H, m), 3.11(3H, S), 3.40(2H, t, J=6. 2Hz) 3. 65(2H, t, J=7. 0Hz), 4. 60(2H, d, J=5. 6Hz) 6. 83(1H, d, J=7. 6Hz), 6. 87(1H, dd, J=7. 6Hz, 1. 2Hz) 6. 95(1H, dd, J=7. 6Hz, 1. 2Hz) 6. 95(1H, d, J=1. 2Hz), 7.31(1H, br) 7. 52(1H, br), 8. 19(1H, br)
2 2 3 4	M s s	326(M+H) <sup>→</sup>	342(M+H) <sup>+</sup>	401 (M+1)*
负率	(%)	83	80	7.1
哥河	(%) (2.)	174- 175	154- 155	154- 155
9 Q	и	H	Н	− N ∕ OH     Me
03	¥	MeS	0 † -S-Me	C1
张林	医	386	387	388

HI N

7

裳

施 成 収率		垂			
R2 R3 (°C) (%) (%) (°C) (%) (%) (%) (%) (%) (%) (%) (%) (%) (%		NMR	S	δ (DMSO-d <sub>θ</sub> ); 4. 62(2H, d, J=5, 6Hz), 5. 47(2H, s), 5. 45(2H, s) 6. 81-6. 82(2H, m), 6. 90(1H, s) 7. 51(2H, d, J=8. 0Hz), 7. 57(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 90(2H, d, J=8. 0Hz) 7. 96(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 8. 79(1H, dd, J=2. 0Hz), 9. 10(1H, brt, J=5. 1Hz)	δ (CDC1 <sub>8</sub> ); 3.92(3H, s), 4.74(2H, d, J=5.2Hz), 5.58(2H, s) 5.92-5.99(1H, m), 5.99(2H, s) 6.60-6.69(3H, m), 7.57(2H, d, J=8.0Hz) 7.70(1H, d, J=8.8Hz) 7.80(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz) 7.95(1H, d, J=1.6Hz), 8.03(2H, d, J=8.0Hz)
C1 C1 C1 C2 C00H C5 C00Me	-	Mass	334(M+1)*	455(MH+)	469(MH+)
C1 C1 C1 C2 C00H C5 C00Me		収率 (%)	48	29	
C1 C1 C1 C1 C00H		融点(°C)	194- 195 (分解点)	298- 300 (分解点)	176-
		R°	<b>C1</b>	— 0— Соон	
<b>報報</b> 389 389 381 381 381 381		. Z	13	CS	S
		実施例	389	390	391

₹-	/ _{	N Rs
	.≈ 	

訊

淅		
鑩		
NMR	δ (DMSO-d <sub>4</sub> ); 1. 39(2H, m), 1. 69(2H, m), 2. 31(1H, m) 2. 54(2H, t, J=7. 2Hz), 2. 82(2H, m) 3. 31(2H, m), 4. 56(2H, d, J=5. 6Hz) 4. 74(2H, m), 5. 96(2H, s), 6. 83(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 94(1H, d <sub>4</sub> , J=1. 6Hz), 7. 26(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 47(1H, d <sub>4</sub> , J=8. 8Hz), 7. 26(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 72(1H, t, J=5. 6Hz), 8. 14(1H, d, J=2. 4Hz) 8. 54(1H, t, J=5. 6Hz)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 01(2H, m), 1. 66(2H, brd, J=13. 2Hz) 1. 90(1H, brs), 2. 12(2H, d, J=7. 2Hz) 2. 79(2H, brt, J=12. 0Hz) 4. 53(2H, d, J=5. 6Hz), 4. 71(2H, brd, J=13. 2Hz) 5. 94(2H, s), 6. 82(2H, m), 6. 92(1H, s) 7. 22(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 45(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 8. 11(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 51(1H, t, J=5. 6Hz)
Mass		455(M+1)
収率 (%)	51	96
融点収率 (°C) (%)	230(分解点)	255- 256
. R <sup>5</sup>	- N H SO <sub>s</sub> Na	- N C00H
R3	61	61
実施例	382	393

	<b>,</b>
E-	) _z_{ _z

4.9

搬

龍州			
*	<u> </u>		
a WN	VI [4] N.	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ); 3.54(2H, s), 4.66(2H, d, J=5.7Hz) 5.97(2H, s), 6.84(1H, d, J=7.9Hz) 6.90(1H, dd, J=7.9Hz, 1.6Hz) 6.98(2H, brs, d, J=1.6Hz), 7.43(1H, brs) 7.66(1H, d, J=9.0Hz) 7.76(1H, dd, J=9.0Hz) 8.40(1H, d, J=2.2Hz), 8.77(1H, t, J=5.7Hz)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 4.39(2H, d, J=6.0Hz), 4.55(2H, d, J=5.6Hz) 5.93(4H, d, J=8.0Hz), 6.77(5H, m) 6.80(1H, br), 7.20(2H, br) 7.45(1H, dd, J=8.8Hz, 0.8Hz) 8.11(1H, d, J=2.4Hz), 8.38(1H, br)
Mass		371 (M+1)	463(M+1)
点収率	(%)	13	54
融点	(%) (D,)	222- 223	176- 177
R <sup>5</sup>		CONH2	$\left\langle \begin{array}{c} 0 \\ \\ N \end{array} \right\rangle$
R <sup>2</sup>		61	13
実施例		394	395

0	0	
	<u>₹</u> } _	B <sub>6</sub>
NH.	_{ <u></u>	
. •	. B.	<b>_</b>

က

至

	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
R	

	T		
靴			
程	1		
NMR	δ (CDC1,); 3.92(3H, s), 4.74(2H, d, J=5.2Hz), 5.58(2H, s); 5.92-5.99(1H, m), 5.98(2H, s), 6.60-6.69(3H, m), 7.57(2H, d, J=8.0Hz) 7.70(1H, d, J=8.8Hz) 7.80(1H, dd, J=8.8Hz) 7.95(1H, dd, J=1.6Hz) 7.95(1H, dd, J=1.6Hz), 8.03(2H, d, J=8.0Hz)	δ (DMSO-d <sub>e</sub> ); 4. 62(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 47(2H, s), 5. 45(2H, s) 6. 81-6. 82(2H, m), 6. 90(1H, s) 7. 51(2H, d, J=8. 0Hz), 7. 57(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 90(2H, d, J=8. 0Hz) 7. 91(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 8. 79(1H, d, J=2. 0Hz), 9. 10(1H, brt, J=5. 1Hz)	
Mass	469 (MH+)	455 (MH+)	
母(%)	35	29	
器 点 収略 (°C) (%)	176-	298- 300 (分解点)	
R°	-0—С00Ме	H000)	
R²	CN	CN	
実施例	396	397	

O NI		N Re
	R <sup>2</sup>	<b>&gt;</b>
3		

析	砬	
癰	塩酸塩	
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 10(6H, s), 1. 11(3H, t, J=7. 2Hz) 1. 76(2H, brs), 3. 22(3H, s), 3. 64(2H, m) 3. 97(2H, q, J=7. 2Hz), 4. 71(2H, d, J=5. 6Hz) 5. 97(2H, s), 6. 84(2H, s), 6. 95(1H, s) 7. 84(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 0Hz) 7. 93(1H, d, J=9. 2Hz), 8. 53(1H, d, J=2. 0Hz) 10. 10(1H, brs), 11. 95(1H, brs)	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ); 1.086(6H, s), 1.66(2H, m), 3.03(3H, s) 3.54(2H, m), 4.59(2H, d, J=5.6Hz), 5.94(2H, s) 6.82(2H, s), 6.90(1H, s), 7.22(1H, d, J=9.2Hz) 7.45(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz) 8.12(1H, d, J=2.0Hz), 8.46(1H, brs)
Mass	485 (N+1)	457 (M+1)
収率(%)	27	78
融点収率(°C)(%)	236- 237	240- 241 (分解点)
Rs	Me Me —————————————————————————————————	Me Me — — N — COOH   I   Me
R2 C1		13
<b>米福</b> 彦 898		399

-	Q NZ	71741	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 05(3H, d, J=6. 0Hz), 1. 51(1H, m), 1. 81(1H, m) 2. 26(1H, m), 3. 05(3H, s), 3. 57(2H, m) 4. 57(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 94(2H, s), 6. 82(2H, s) 6. 91(1H, s), 7. 28(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 46(1H, dd, J=8. 8Hz, 1. 2Hz) 8. 13(1H, d, J=1. 2Hz), 8. 49(1H, brs)	δ (CDC1 <sub>8</sub> ); 2. 85(2H, t, J=7. 0Hz), 3. 72-3. 78(2H, m) 4. 85(2H, d, J=5. 2Hz), 5. 84(2H, s) 6. 35(1H, brt, J=5. 4Hz), 6. 66(1H, d, J=8. 0Hz)	6. 82(1H, du, J=0. OHZ, 1. OHZ, 6. 82(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 18-7. 29(5H, m) 7. 61(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 2Hz) 7. 69-7. 72(2H, m), 7. 99(1H, br)
	0 0 0 0	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	443(M+1)	485(MH+)	·
:	点収率	(%)	21	80	
	强	(%) (C)	148- 150	180- 182	(分解点)
₩ Kr	O	ď	Me COOH	HN-0=2	NO NO
	D2	4	(3)	C1	
	-	金	400	401	

辨

鑩

ಬ

表

鑩				
NMR	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ); 3.77-3.81(2H, m), 4.76(2H, t, J=5.2Hz) 4.92(2H, d, J=6.0Hz), 5.97(2H, s) 6.86(1H, d, J=8.0Hz) 6.97(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz) 7.05(1H, d, J=2.0Hz), 7.83(1H, d, J=8.8Hz) 7.92(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz) 8.56(1H, d, J=2.4Hz), 9.04(1H, t, J=6.0Hz) 9.4848(1H, t, J=6.0Hz)	δ (DMSO-d <sub>δ</sub> ); 3. 44-3. 48(2H, m), 3. 56-3. 60(2H, m) 4. 37-4. 51(3H, m), 5. 94(2H, s) 6. 83(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 94(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 7. 02(1H, dd, J=1. 6Hz), 7. 80(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 89(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 8. 53(1H, d, J=2. 4Hz), 9. 20(1H, br)		
Mass	470(MH+)	425 (MH+)		
性点 収率 (*C) (%)	62	28		
माः 🔾				
融。	169	243- 245 (分解点)		
Re Re	H - C-N 	H 243-    245-    245- 		
102E	CN OND 2			

H N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
- Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z-Z

MX CD

<u></u>		-
M-	// -{ }	N Rs
	~ ~	

₩		
龕		
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 4.41(2H, d, J=6.0Hz), 4.66(2H, d, J=5.6Hz) 4.84(1H, t, J=6.0Hz), 5.95(2H, s) 6.83(1H, d, J=7.6Hz) 6.86(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz) 6.97(1H, d, J=1.6Hz), 7.67(1H, d, J=8.8Hz) 7.75(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz) 8.40(1H, d, J=2.4Hz), 8.78(1H, t, J=5.6Hz)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 97(2H, quintet, J=7. 4Hz) 2. 26(2H, t, J=7. 4Hz), 2. 72(2H, t, J=7. 4Hz) 4. 65(2H, d, J=5. 7Hz), 5. 97(2H, s) 6. 83(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 88(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 96(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 63(1H, d, J=9. 0Hz) 7. 73(1H, dd, J=2. 2Hz), 8. 72(1H, t, J=5. 7Hz)
Mass	344 (MH+)	400 (M+1)
		97
融点収率(°C)(%)	210 213 (分解点)	191- . 192
R.	HO >	НООО
R2	ទ	5
実施例	404	405

盘			
NMR	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ); 1. 98(2H, quintet, J=7. 4Hz) 2. 29(2H, t, J=7. 4Hz), 2. 75(2H, t, J=7. 4Hz), 4. 68(2H, d, J=5. 7Hz), 5. 97(2H, s) 6. 85(1H, d, J=7. 9Hz) 6. 89(1H, dd, J=7. 9Hz, 1. 6Hz) 6. 98(1H, d, J=8. 6Hz), 7. 72(1H, d, J=8. 6Hz) 8. 02(1H, dd, J=8. 6Hz), 1. 6Hz) 8. 84(1H, d, J=1. 6Hz), 8. 96(1H, t, J=5. 7Hz)	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 2. 71(2H, t, J=7.1Hz), 2. 96(2H, t, J=7.1Hz) 4. 65(2H, d, J=5.7Hz), 5. 97(2H, s) 6. 85(1H, d, J=7.9Hz) 6. 89(1H, dd, J=7.9Hz, 1. 6Hz) 6. 98(1H, d, J=1.6Hz), 7. 62(1H, d, J=9.0Hz) 7. 73(1H, dd, J=9.0Hz, 2. 2Hz) 8. 39(1H, d, J=3. 2Hz), 8. 73(1H, t, J=5.7Hz)	
Mass	391 (M+1)	386(M+1)	
収率(%)	55	66	
融 点 収率 (°C) (%)	245- 246 201- 202		
R.	С00Н	Н000	
C R 2		61	
<b> </b>			

	) /
	> z-√ z-√
`₹-	

и×

备	塩酸塩	
NMR	δ (DMSO-d <sub>6</sub> ); 1. 40 (2H, m), 1. 71 (2H, m), 2. 84 (1H, m) 2. 82 (2H, m), 4. 56 (2H, d, J=5. 6Hz), 4. 74 (2H, m) 5. 95 (2H, s), 6. 73 (1H, brs) 6. 82 (1H, d, J=8. 0Hz), 1. 6Hz) 6. 86 (1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 7. 25 (1H, d, J=1. 6Hz), 7. 25 (1H, brs) 7. 25 (1H, d, J=8. 8Hz) 7. 47 (1H, dd, J=8. 8Hz) 8. 14 (1H, d, J=2. 4Hz), 8. 53 (1H, brt, J=5. 6Hz)	δ (DMSO-d <sub>g</sub> ); 1.27(3H, t, J=7.0Hz), 3.21(3H, s) 4.30(2H, q, J=7.0Hz), 4.55(2H, brs) 4.97(2H, s), 5.89(2H, s), 6.52-8.42(10H, m) 12.20(1H, brs)
Mass	440(M+1)*	505 (MH+)
収率(%)	79	81
融点収率 (°C) (%)	231- 232 (分解点)	215 (分解点)
Rs	-N -CONH2	-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N
R2	C1	10
実施例	408	409

R <sup>2</sup>	

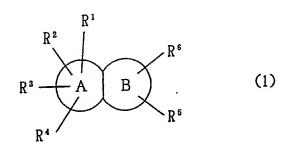
裘

HN	N. N. N. S.	N R &
	2≈	

松	
毎	
NMR	δ (DMSO-d <sub>8</sub> ); 3.07(2H, s), 4.50(2H, brs), 4.81(2H, s) 5.89(2H, s), 6.51-6.88(3H, m) 7.22(2H, d, J=8.0Hz), 7.26(1H, d, J=9.2Hz) 7.48(1H, dd, J=9.2Hz, 2.4Hz) 7.80(2H, d, J=8.0Hz), 8.15(1H, d, J=2.4Hz) 8.58(1H, brs), 12.77(1H, brs)
Mass	91 477(MH+)
(%)	91
融点 収率	279- 280 (分解点)
Rs	-N       Me   C00H
R 2	13
<b>张</b>	410

### 請求の範囲

1. 下記一般式(1) で表される含窒素複素環化合物またはその薬理学的に許容できる塩。



(式(1) 中、環Aはベンゼン環、ピリジン環又はシクロヘキサン環を意味する。 環Bはピリジン環、ピリミジン環又はイミダゾール環を意味する。

ただし、環Aと環Bは2つの原子を共有して結合しており、その共有する原子は炭素原子でも窒素原子でもよい。

なお、環Aがピリジン環の場合であって、このピリジン環の窒素原子を環B

が共有して結合している場合以外のときは、環Aは R<sup>2</sup>、

R<sup>1</sup> R<sup>2</sup> で示される

 $(0)_n$ 

ものとする。

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、ハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよいシクロアルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基、ニトロ基、シアノ基、

 $\parallel$  アシルアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、式 $-S-R^7$ (式中、  $R^7$ は低級アルキル基を意味し、nは0又は $1\sim2$ の整数を意味する。)で示さ

 $(0)_{m}$ 

れる基、又は、式-N< $R^{45}$ (式中、 $R^{45}$ 、 $R^{46}$ は同一又は相異なる水素原子

あるいは低級アルキル基を意味する。  $R^{45}$  と $R^{46}$  が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基を意味する。また、 $R^{1}$ 、 $R^{2}$ 、 $R^{3}$ 及び $R^{4}$ のうちの2つが一緒になってメチレンジオキシ、エチレンジオキシ又はフェニル環を形成してもよい。

R<sup>5</sup>は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、ヒドラジノ基、低級アルキル基、置換されていてもよいシクロアルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルケニル基、ハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシ

ル基、式 $-S-R^8$ (式中、 $R^8$ は低級アルキル基を意味し、mは0又は $1\sim2$ の整数を意味する。)で示される基、式 $-0-R^8$ (式中、 $R^8$ は保護されていてもよいハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又は置換されていてもよいベンジル基を意味する。)で示される基、式  $-R^{23}$ 

(式中、 $R^{23}$  は水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基又はハイドロキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基、置換されていてもよいへテロアリール基、置換されていてもよい 1 、 3 - ベンズジオキソリル基、置換されていてもよい 1 、 4 - ベンズジオキシル基、置換されていてもよい 1 、 4 - ベンズジオキシル基、置換されていてもよい 1 、 4 - ベンズジオキンリルアルキル基、置換されていてもよい 1 、 4 - ベンズジオキシルアルキル基、式 -  $C(R^{24})$  = X (式中、 Xは酸素原子、硫黄原子又は式=N- $R^{10}$  (式中、  $R^{10}$ は水酸基、シアノ基又は保護されて

いてもよいカルボキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基を意味し、 $R^{24}$ は水素原子又は低級アルキル基を意味する。〕で示される基、又は式 $-NR^{11}R^{12}$ (式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、ハイドロキシアルキル基、アミノアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、アルキルカルバモイル基、保護されていてもよいカルボキシアルキルカルバモイル基、置換されていてもよいヘテロアリールアルキル基、1,3-ベンズオキソリルアルキル基又は1, $4-ベンズジオキシルアルキル基を意味する。さらに、<math>R^{11}$ と $R^{12}$ が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基を意味する。

R<sup>6</sup>は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、1,3-ベンズジオキソリルアルキルオキシ基、1,4-ベンズジオキシルアルキルオキシ基、置換されていてもよいフェ

ニルアルキルオキシ基、式
$$-N$$
  $R^{13}$   $($ 式中、 $R^{13}$  、 $R^{14}$  は同 $-$ 又

は相異なる水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成

していてもよい。)で示される基、式
$$-N$$
 で示される基、 $R^{15}$   $R^{15}$   $R^{16}$ 

$$R^{16}$$
で示される基(これらの式中、  $R^{16}$ 、  $R^{16}$ は、同一又は相異

なる水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに  $R^{16}$  と  $R^{16}$ は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)、ピペリジン-4-スピロ-2'-ジオキサン-1-イル基、式

$$-Z$$
-(CH<sub>2</sub>)。 $R^{4\,8}$  (式中、  $R^{4\,8}$ 、  $R^{4\,9}$  は同一又は相異なる水素原子、

低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、R<sup>48</sup>とR<sup>49</sup>は、一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。 Zは

硫黄原子又は酸素原子を意味する。)で示される基、式-N R<sup>50</sup> (式中、

R<sup>50</sup> は水酸基、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、ハイドロキシアルキル基又はカルボ

キシアルキル基を意味する。)で示される基、式 $-N-Y-R^{18}$  〔式中、 $R^{17}$  は水素原子、低級アルキル基、アシル基、低級アルコキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 Yは式 $-(CH_2)$ 。 (式中、qは0又は $1\sim8$ の整数を意味する)で示され

る基、又は式-C-で示される基を意味する。さらに式 $-(CH_2)$ 。-で示される基において、qが $1\sim8$ の整数のとき、それぞれの炭素は $1\sim2$  個の置換基を有していてもよい。 $R^{18}$  は水素原子、水酸基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、アシル基、置換されていてもよいヘテロアリール基又は置換

されていてもよいシクロアルキル基を意味する。〕で示される基、又は

$$R^{19}$$
 式  $-N^{-}(CH_2)_r$   $R^{20}$  (式中、 $R^{19}$  は水素原子、低級アルキル基、低級  $R^{21}$  )

アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシル基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ハイドロキシイミノアルキル基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルオキシ基又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ のうち2つが一緒になって窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは0又は1~8の整数を意味する。) で示される基を意味する。]

2. 下記一般式(2) で表される請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理 学的に許容できる塩。

(式(2) 中のR<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>は、各々、式(1) 中のR<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>と同様の意味を有する。)

3. 下記一般式(I)で表される請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬

 $(0)_n$ 

理学的に許容できる塩。

〔式(I)中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基、シアノ基、ア

シルアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、式 $-\ddot{S}-R^7$ (式中、 $R^7$  は低級アルキル基を意味し、n は 0 又は  $1\sim 2$  の整数を意味する。)で示される基を意味する。また、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ のうちの 2 つが一緒になってメチレンジオキシ、エチレンジオキシ又はフェニル環を形成してもよい。

R<sup>5</sup>は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、ヒドラジノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルケニル基、ハイドロキシアルキル

 $(0)_{m}$ 

基、保護されていてもよいカルボキシル基、式 − S − R<sup>8</sup>(式中、R<sup>8</sup>は低級アルキル基を意味し、mは0又は1~2の整数を意味する。)で示される基、式 − 0-R<sup>9</sup>(式中、R<sup>9</sup>は保護されていてもよいハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はベンジル基を意味する。)で示される 基、式 − (式中、R<sup>23</sup> は水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ 基、ハイドロキシアルキル基又はハイドロキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基、置換されていてもよいヘテロアリール基、置換されていてもよ

い1,3 -ベンズジオキソリル基、置換されていてもよい1,4 -ベンズジオキソリルアルキル基、置換されていてもよい1,4 -ベンズジオキシルアルキル基、式-C( $R^{24}$ )=X (式中、Xは酸素原子又は式=N-R $^{10}$  (式中、 $R^{10}$ は水酸基又は保護されていてもよいカルボキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基を意味し、 $R^{24}$ は水素原子又は低級アルキル基を意味する。)で示される基、又は式-NR $^{11}$ R $^{12}$ (式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、ハイドロキシアルキル基、アミノアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、アルキルカルバモイル基、1,3 -ベンズオキソリルアルキル基又は1,4 -ベンズジオキシルアルキル基を意味する。さらに、 $R^{11}$ と $R^{12}$ が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基を意味する。

R<sup>6</sup>は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、1,3-ベンズジオキソリルアルキルオキシ基、1,4-ベンズジオキシルアルキルオキシ基、置換されていてもよいフェニルアルキルオキシ

基、式
$$-N$$
  $R^{13}$  (式中、 $R^{13}$  、 $R^{14}$  は同一又は相異なる水素原子、 $R^{14}$ 

低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、R<sup>13</sup>、R<sup>14</sup>は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)で

示される基、式
$$-N$$
 で示される基、式 $-N$  で示される基、 $R^{15}$   $R^{16}$ 

式
$$-N$$
  $R^{15}$   $R^{16}$ で示される基、式 $-N$   $R^{16}$ で示される基(これらの式

中、  $R^{15}$ 、  $R^{16}$ は、水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。 さらに  $R^{15}$ と  $R^{16}$ は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)、ピペリジン-4-スピロ-2'-ジオキサン-1-

イル基、  $式-N-Y-R^{18}$  〔式中、 $R^{17}$  は水素原子、低級アルキル基、アシル基、低級アルコキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 Yは式- $(CH_2)$ 。- (式中、qは0又

は  $1 \sim 8$  の整数を意味する)で示される基、又は式-C-で示される基を意味する。さらに式 $-(CH_2)$ 。で示される基において、q が  $1 \sim 8$  の整数のとき、それぞれの炭素は  $1 \sim 2$  個の置換基を有していてもよい。 $R^{18}$  は水素原子、水酸基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、アシル基、置換され

ていてもよいヘテロアリール基又は式
$$-$$
(の) で示される基を意味する。)

$$R^{1\,9}$$
 (式中、 $R^{1\,9}$  は水素原子、低級で示される基、又は式  $-N$ -( $CH_2$ )。 $R^{2\,2}$  (式中、 $R^{1\,9}$  は水素原子、低級

アルキル基、低級アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ

基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシル基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ハイドロキシイミノアルキル基、アルキルオキシカルボニルオキシ基又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、 $R^{20}$ 、 $R^{21}$ 、 $R^{22}$ のうち2つが一緒になって窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは0又は1~8の整数を意味する。) で示される基を意味する。)

4. 下記一般式(3) で表される請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

(式(3) 中のR<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>は、各々、式(1) 中のR<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>と同様の意味を有する。〕

5. 下記一般式(4) で表される請求項1記載の含窒素復素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & R^{6} \\
R^{2} & N \\
R^{3} & R^{4}
\end{array}$$

$$(4)$$

(式(4) 中のR<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>は、各々、式(1) 中のR<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>と同様の意味を有する。〕

6. 下記一般式(5) で表される請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理 学的に許容できる塩。

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & R^1 & R^6 \\
\hline
R^3 & N & N^6 \\
\end{array}$$
(5)

 (式(5) 中のR¹、R²、R³、R⁵及びR⁶は、各々、式(1) 中のR¹、R²、R³、R⁵及び

 R⁶と同様の意味を有する。〕

- 7. 前記一般式(1) において、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>が同一又は相異なる水素原子、 シアノ基、ハロゲン原子又は低級アルコキシ基である請求項 1 記載の含窒素複 素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 8. 前記一般式(1) において、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>のうちの1つがシアノ基、塩素原子又はメトキシ基である請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 9. 前記一般式(I)において、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>が同一又は相異なる水素原子、シアノ基、ハロゲン原子又は低級アルコキシ基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 10. 前記一般式(I)において、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>のうちの1つがシアノ基、塩素原子又はメトキシ基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 11. 前記一般式 (I) において、R<sup>2</sup>がシアノ基である請求項3記載の含窒素複素 環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 12. 前記一般式(I)において、R<sup>2</sup>がハロゲン原子である請求項3記載の含窒素 複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 13. 前記一般式(I)において、R2が塩素原子である請求項3記載の含窒素複素

環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

- 14. 前記一般式(I)において、R<sup>2</sup>が低級アルコキシ基である請求項3記載の含 窒素復素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 15. 前記一般式(I)において、R<sup>2</sup>がメトキシ基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 16. 前記一般式(I)において、 $R^5$ が式 $-NR^{11}R^{12}$ (式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、ハイドロキシアルキル基、アミノアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、アルキルカルバモイル基、1,3 -ベンズジオキソリルアルキル基又は1, 4 -ベンズジオキシルアルキル基を意味する。さらに、 $R^{11}$ と $R^{12}$  が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

$$R^{10}$$
 | R<sup>20</sup> | (式中、 $R^{6}$ が式  $-N^{-}(CH_{2})$ ,  $R^{21}$   $R^{21}$ 

は水素原子、低級アルキル基、低級アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシル基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ハイドロキシイミノアルキル基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルオキシ基又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ のうち2つが一緒になって窒素原子、

硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは0又は1~8の整数を意味する。)で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

18. 前記一般式(I)において、R<sup>5</sup>が式-N (式中、R<sup>6</sup>° は保護されていてもよい水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護されていてもよいカルボキシル基、ハイドロキシアルキル基、カルボキシアルキル基又はヘテロアリール基を意味する。)である請求項3に記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

19. 前記一般式(I)において、R<sup>5</sup>が式-N -R<sup>61</sup> (式中、R<sup>61</sup> は保護されていてもよいカルボキシル基又はヘテロアリール基を意味する。)で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

CH<sub>3</sub>

- 20. 前記一般式 (I) において、R<sup>5</sup>が式-N-(CH<sub>2</sub>)<sub>U</sub>-R<sup>61</sup> (式中、R<sup>61</sup> は保護されていてもよいカルボキシル基、uは3又は4を意味する。) で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 21. 前記一般式( I )において、 $R^6$ が式 $-NHCH_2$  0 で示される基である

請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

22. 前記一般式 ( I ) において、R<sup>6</sup>が式-NHCH<sub>2</sub> で示される基であるOCH<sub>8</sub>

請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

23. 前記一般式 (I) において、 $R^1$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ が水素原子であり、 $R^2$ が塩素原子で

で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

24. 前記一般式 (I) において、 $R^1$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ が水素原子であり、 $R^2$ がシアノ基で

で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

25. 前記一般式 ( I ) において、 $R^1$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ が水素原子であり、 $R^2$ がシアノ基で

基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

- 26. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とするホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の予防・治療 剤。
- 27. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とするサイクリック-GMPホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の予防・治療剤。
- 28. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容でき

る塩を有効成分とする虚血性心疾患予防・治療剤。

- 29. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする狭心症予防・治療剤。
- 30. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする高血圧予防・治療剤。
- 31. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする心不全予防・治療剤。
- 32. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする喘息予防・治療剤。
- 33. 治療有効な量の請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩と、薬理学的に許容される賦形剤とからなる医薬組成物。
- 34. ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の治療薬を製造するという請求項1 又は3 記載の含窒素復素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩の用途。
- 35. ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患に罹患している患者に、請求項1 又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を、治療に有効な量投与することからなる疾患の治療方法。

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No. PCT/JP92/01258

		International Application No PCT	/JP92/01258
I. CLASSIFICATIO	N OF SUBJECT MATTER (if several classic	fication symbols apply, indicate all) 6	
According to Internat	ional Patent Classification (IPC) or to both Nati	onal Classification and IPC	
Int. C1 <sup>5</sup>	C07D215/00, 215/00, 239/95, A61K31/47, 3	235,00, 239/72, 239 1/505	9/84, 239/94,
II. FIELDS SEARCI			
	Minimum Documen		
Classification System		Classification Symbols	
IPC	C07D215/00, C07D235/ A61K31/47, 31/505	00, 239/72-95,	
	Documentation Searched other t to the Extent that such Documents	han Minimum Documentation are included in the Fields Searched <sup>a</sup>	
•			
III. DOCUMENTS	CONSIDERED TO BE RELEVANT 9		
Category • \ Cita	lion of Document, 11 with indication, where app	ropriate, of the relevant passages 12	Relevant to Claim No. 13
Octo	A, 57-171973 (Rhone-Po per 22, 1982 (22. 10. , A, 56766 & US, A, 44	82),	1, 4, 33, 34
Febru	A, 59-33264 (Pfizer Co lary 23, 1984 (23. 02. ily: none)	erp.), 84),	1, 4, 26-31, 33, 34
June	A, 53-71088 (Abbot Lab 24, 1978 (24. 06. 78) , A, 4093726 & GB, A,		1, 5, 30, 33 34
May :	A, 58-79983 (Kanebo, L 13, 1983 (13. 05. 83), , A, 79545 & US, A, 44	•	1, 5, 33, 34
Apri:	A, 63-96174 (Beringer L 27, 1988 (27. 04. 88 , A, 3634066 & EP, A, , A, 4882342	(i) ,	1, 5, 26-31, 33, 34
	A, 64-74 (Otsuka Pharmory, Inc.),	naceutical	1, 5, 26-34
"A" document defir considered to the considered	of cited documents: 10 ning the general state of the art which is not be of particular relevance nt but published on or after the international th may throw doubts on priority claim(s) or to establish the publication date of another r special reason (as specified) rring to an oral disclosure, use, exhibition or lished prior to the international filing date but	"T" later document published after the priority date and not in conflict wit understand the principle or theory.  "X" document of particular relevance; be considered novel or cannot to inventive step document of particular relevance; be considered to involve an inventive combined with one or more of combination being obvious to a priority of the same particular relevance.  "E" document member of the same particular relevance.	n the application but clied to y underlying the invention the claimed invention cannot be considered to involve an the claimed invention cannot tive step when the document ther such documents, such erson skilled in the art
	riority date claimed		
IV. CERTIFICATIO		Date of Mailing of this International Se	earch Report
	ompletion of the International Search 16, 1992 (16. 11. 92)	December 8, 1992	
International Searchin	ng Authority	Signature of Authorized Officer	
	Patent Office		

FURTHER	INFORMATION CONTINUED FROM THE SECOND SHEET	
	January 5, 1989 (05. 01. 89), (Family: none)	
x	JP, A, 55-160776 (Warnar-Lambert Co.), December 13, 1980 (13. 12. 80), & EP, A, 18151 & US, A, 4271164	1, 6, 30, 33
X	JP, A, 61-167688 (Bayer AG.), July 29, 1986 (29. 07. 86), & EP, A, 189045 & US, A, 4621082	1, 6, 26-31 33, 34
X	JP, A, 63-216884 (The Wellcome Foundation Ltd.), September 9, 1988 (09. 09. 88),	1, 6, 33, 3
v[文] OB	SERVATIONS WHERE CERTAIN CLAIMS WERE FOUND UNSEARCHABLE 1	
1.XX Clair	national search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2) in numbers 35 because they relate to subject matter not required to be searched by Claim 35 pertains to a medical treatment of by by curing.	
	m numbers, because they are dependent claims and are not drafted in accordance	ce with the second and third
3. Clai sen	ences of PCT Rule 6.4(a).	
VI. OB	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING 2	
This Inter	national Searching Authority found multiple inventions in this international application as	follows:
clai	all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search ms of the international application. only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this internation see claims of the international application for which fees were paid, specifically claims:	onal search report covers only
3. No	required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this internation invention first mentioned in the claims; it is covered by claim numbers:	al search report is restricted to
invi	all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the Internation to payment of any additional fee.	nal Searching Authority did not
[] The	n Protest additional search fees were accompanied by applicant's protest.	
No	protest accompanied the payment of additional search fees.	

PORTHER	INFORMATION CONTINUED FROM THE SECOND SHEET	**
1	& EP, A, 279565 & US, A, 4618759	
	a mr, n, 21,5505 a 52, 54, 55	0,0
x	JP, A, 61-33185 (Pfizer Corp.),	1-3, 7-31,
	February 17, 1986 (17, 02, 86),	33, 34
	& EP, A, 168151 & US, A, 4647565	
		1-3, 7-25,
Х	JP, A, 61-140568 (Mitsui Petrochemical	30, 33, 34
	Industries, Ltd. and another),	30, 30, 31
	June 27, 1986 (27. 06. 86), & EP, A, 188094 & US, A, 4734418	
	& EP, A, 100094 & OD, M, 4731110	
x	JP, A, 3-17068 (Smithkline Beecham	1-3, 7-25,
Λ	Intercredit B.V.),	33, 34
	January 25, 1991 (25. 01. 91),	
		<u> </u>
	SERVATIONS WHERE CERTAIN CLAIMS WERE FOUND UNSEARCHABLE '	
This interr	national search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2) (a) for	or the following reasons:
	n numbers . because they relate to subject matter not required to be searched by the	is Authority, namely:
	n numbers , because they relate to parts of the international application that do not col	mply with the prescribed
2.∐ Clair regu	m numbers , because they relate to parts of the international application that do not ex- tirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifi	ically:
,		
	•	. 1
1		
I		*
	and the second record r	ith the second and third
3. Claic	m numbers . , because they are dependent claims and are not drafted in accordance w	ith the second and third
sent	ences of PCT Rule 6.4(a).	ith the second and third
vi. OB	ences of PCT Rule 6.4(a).  SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup>	
sent	ences of PCT Rule 6.4(a).	
vi. OB	ences of PCT Rule 6.4(a).  SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup>	
sent	ences of PCT Rule 6.4(a).  SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup>	
vi. OB	ences of PCT Rule 6.4(a).  SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup>	
vi. OB	ences of PCT Rule 6.4(a).  SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup>	
VI. OB. This Interest	ences of PCT Rule 6.4(a).  SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup> national Searching Authority found multiple inventions in this international application as folice and the international search fees were timely paid by the applicant, this international search represents of the international application.	ows: port covers all searchable
VI. OB. This Interest	ences of PCT Rule 6.4(a).  SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup> national Searching Authority found multiple inventions in this international application as folic	ows: port covers all searchable
VI. OB. This Interest	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup> national Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:  all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search regions of the international application.	ows: port covers all searchable
VI. OB.  This Interest  1. As a clair  2. As c	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup> national Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:  all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search represents of the international application.  analysis some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international sections of the international application for which fees were paid, specifically claims:	ows: port covers all searchable search report covers only
VI. OB.  This Interest  1. As a clair  2. As c	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup> national Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:  all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search representation of the international application.  The property of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search fees were paid, specifically claims:	ows: port covers all searchable search report covers only
VI. OB.  This Interest  1. As a clair  2. As c	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup> national Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:  all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search represents of the international application.  analysis some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international sections of the international application for which fees were paid, specifically claims:	ows: port covers all searchable search report covers only
VI. OB.  This Interest  1. As a clair  2. As c those  3. No r the	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup> mational Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:  all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search represents of the international application.  and some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international sectains of the international application for which fees were paid, specifically claims:  required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international section first mentioned in the claims: it is covered by claim numbers:	oort covers all searchable search report covers only arch report is restricted to
VI. OB.  This Interest  1. As a clair  2. As a those  3. No r the	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING <sup>2</sup> mational Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:  all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search represents of the international application.  analysome of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international sectains of the international application for which fees were paid, specifically claims:  required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international sections first mentioned in the claims: it is covered by claim numbers:	oort covers all searchable search report covers only arch report is restricted to
vi. OB  This Interd  1. As a clair  2. As 0 thos  3. No r the  4. As a invit	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING 2  mational Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:  all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search represents of the international application.  Inly some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international eclaims of the international application for which fees were paid, specifically claims:  required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search first mentioned in the claims; it is covered by claim numbers:  Ill searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International Searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International Searchable claims additional fee.	oort covers all searchable search report covers only arch report is restricted to
sent  VI. OB  This Interes  1. As a clair  2. As a those  3. No re  4. As a invit  Remark o	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING 2  mational Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:  all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search represents of the international application.  Inly some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international eclaims of the international application for which fees were paid, specifically claims:  required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search first mentioned in the claims; it is covered by claim numbers:  Ill searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International Searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International Searchable claims additional fee.	oort covers all searchable search report covers only arch report is restricted to

FURTHER INFORMATION CONTINUE	D FROM THE SECOND SHEET	
FURTHER INFORMATION CONTINUES	4833 & EP, A, 404322	
:	1., 28(1), 12-17 (1985)	1-3, 7-34
1		
	·	1
:		:
: !		
i I		•
1		
1		į
I WALLE CENT	TAIN CLAIMS WERE FOUND UNSEARCHABLE 1	
V. OBSERVATIONS WHERE CERT	Alle Courts of angular claims under Artic	de 17(2) (a) for the following reasons:
	ot been established in respect of certain claims under Articuse they relate to subject matter not required to be sea	arched by this Authority, namely:
. Claim numbers , becau	ise they related to easy.	
	t and institution the	et do not comply with the prescribed
Claim numbers , becau	ise they relate to parts of the international application the it that no meaningful international search can be carriet	d out, specifically:
requirements to seen an emer		
	•	
	and the second desired in B	coordance with the second and third
Claim numbers . , becar sentences of PCT Rule 6.4(a).	use they are dependent claims and are not drafted in a	ccordance viiii iii iii iii ii ii ii ii ii ii ii
VI. OBSERVATIONS WHERE UNIT	TY OF INVENTION IS LACKING 2	
VI, TOBSERVATIONS WITCHE ON	ty found multiple inventions in this international applica	ation as follows:
This International Searching Authori	ry found maniple mechanism was	
		•
		al search report covers all searchable
As all required additional searce claims of the international app	th fees were timely paid by the applicant, this internation plication.	an analysis sections
	to the second simply paid by the applicant this	international search report covers only ims:
those claims of the internation	Iditional search fees were timely paid by the application for which fees were paid, specifically cla	
	a a a a a a a a a a a a a a a a a a a	emational search report is restricted to
No required additional search fe	es were timely paid by the applicant. Consequently, this int in the claims; it is covered by claim numbers:	ornational accident approximation and accident
(US MACHMON MOT MICHAEL		
ما ادار می است. ادار از	e searched without effort justifying an additional fee, the Int	ternational Searching Authority did not
<ol> <li>As all searchable claims could be invite payment of any addition</li> </ol>	nal fee.	·
Romadi on Protest		
The additional search fees we	re accompanied by applicant's protest.  payment of additional search fees.	
Mo blosser accompanies me	<u> </u>	

I. 発明	I. 発明の属する分野の分類				
国際特許	分類 (IPC	Int. C.25 C07D2	15/00, 215/00, 2	35/00,	
		239/72 239/8	4, 239/94, 239/9	5,	
		A 6 1 K 3 1 / 4 7, 3 1 /	•		
11. 国際	京調査を行・				
			た最小限資料	· ·	
分類	体 系	· 分	類記号		
		007D215/00 C	07D235/00, 239/	′72-95.	
IP	C C				
		A 6 1 K 3 1 / 4 7, 3 1/	7 5 0 3		
	]	最小限資料以外の資:	料で調査を行ったもの		
,			*		
Ⅲ. 関連	重する技術に	<b>C関する文献</b>			
引用文献の カテゴリー ※		文献名 及び一部の箇所が関連すると	きは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号	
カテゴリー・・・					
$\mathbf{x}$	JP.	A. 57-171973(p.	ーン・プーラン・サント)	, 1, 4, 33, 34	
1	22	10月. 1982(22. 10	. 82)		
	&EP.	A, 56766 & US, A	, 4421920	1	
X	JP.	A, 59-33264(ファ	イザー・コーポレーション)	, 1, 4, 20-31,	
	23.	2月. 1984(23.02.	84), (ファミリーなし)	33, 34	
			ァト・ラボラトリーズ),	1 5 30 33	
X	JP.	1, 53-71088() T	78)	34	
	24.	6月、1978(24.06. A. 4093726&GB	. A. 1583357		
	<b>αυ</b> σ,	, A, 4 0 9 0 1 2 0 a a a			
х	IP	A. 58-79983(鐘紡	株式会社),	1, 5, 33, 34	
Λ.	13	5月. 1983(13.05.	83)		
	& EP	A. 79545&US. A	, 4430343		
		-	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
Х	JP,	A, 63-96174(~-	リンガー・マンハイム・ゲ	1, 5, 26-31	
	献のカテコ		「T」国際出願日又は優先日の後に公表		
		之献ではなく、一般的技術水準を示すもの 5が、国際出願日以後に公表されたもの	のために引用するもの	の放送人は是属の生活	
「L」優先	権主張に疑う	差を提起する文献又は他の文献の発行日	「X」特に関連のある文献であって、当		
	くは他の特別 由を付す)	別な理由を確立するために引用する文献	規性又は進歩性がないと考えられ 「Y」特に関連のある文献であって、当		
「〇」口頭による開示、使用、展示等に官及する文献 文献との、当業者にとって自明である組合せによって進					
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の 歩性がないと考えられるもの 日の後に今寿された文献 「&」同一パテントファミリーの文献					
日の後に公表された文献 「&」同一パテントファミリーの文献					
IV. EE					
国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日					
	16. 11. 92				
国際調査機関 権限のある職員 4 C 7			4C 7019		
	•			4C 7019	
	本国特制	井庁(ISA/JP)	特許庁審査官 佐 野	整博 🚳	
l					

•		
第2~	ージから続く情報	
	(Ⅲ欄の続き)	
İ		33, 34
	ゼルシャフト・ミット・ベシュレンクテル・ヘフツング),	33, 34
	97 4B 1988 (27, 04, 88),	
	&DE. A. 3634066&EP. A. 266558	
	&US, A, 4882342	·
1	<del>-</del>	1, 5, 26-34
X	JP, A, 64-74(株式会社 大塚製薬工場).	1, 0, 20 04
	5. 1月. 1989(05. 01. 89), (ファミリーなし)	,
		1, 6, 30, 33,
X	JP, A, 55-160776(ワーナー・ランバート・コンパ	34
	=),	
V J.	一部の請求の範囲について国際調査を行わないときの意見	
V. V.	   求の範囲については特許協力条約に基づく国際出願等に関する法律第8条第3項の規	定によりこの国際
調査報告	を作成しない。その理由は、次のとおりである。	
, -	請求の範囲 35 は、国際調査をすることを要しない事項を内容とするもので	ある。
1. <u>V</u> ;		
	人の身体の治療による処置方法である。	
	10年	延んだたしていた
2	請求の範囲は、有効な国際調査をすることができる程度にまで所定の要	TEM CO.CV
	い国際出願の部分に係るものである。	
	い国際田殿の部分に取るものである。	
	請求の範囲は、従属請求の範囲でありかつ PCT 規則 6. 4(a)第 2 文の規定	とに従って起草され
3. 🔲	請求の範囲は、従属請求の範囲でありかり101 続続しているとうに	
	ていない。	
	マンフィング いっ 平洋 かいたい アン・カント きの音見	
	発明の単一性の要件を満たしていないときの意見	
次に並	でるようにこの国際出願には二以上の発明が含まれている。	
	,	
1 -	追加して納付すべき手数料が指定した期間内に納付されたので、この国際調査報告は	、国際出願のすべ
	の大学を大部式の範囲をついて作成した。	
2. 🗆	追加して納付すべき手数料が指定した期間内に一部分しか納付されなかったので、と	の国際調査報告は、
	手数料の納付があった発明に係る次の請求の範囲について作成した。	
	=**♪の袋冊	anders than a state of the state
3.	追加して執付すべき手数料が指定した期間内に納付されなかったので、この国際調査	E報告は、請求の軸
"-	囲に最初に記載された発明に係る次の請求の範囲について作成した。	
ł	**** *********************************	
	追加して納付すべき手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲R	こついて、混査するこ
* -	とができたので、追加して納付すべき手数料の納付を命じなかった。	
ag times	数料異路の申立てに関する注意	
	で加えて始付するき毛数料の統付と同時に、追加手数料異議の甲立てかされた。	
l H	追加して納付すべき手数料の納付に際し、追加手数料異議の申立てがされなかった。	
_		

甲文献の※ テゴリー※	する技術に関する文献(第2ページからの続き)   引用文献名及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
7-79-M	引用 <b>人</b> 献名及び一部の箇別が、民産するとされ、その民産する箇別で及小	明水色和色面
	13.12月.1980(13.12.80)	
	& EP. A, 18151 & US, A, 4271164	
X	JP, A, 61-167688(バイエル・アクチェンゲゼルシ	
	+フト), 29.7月、1986(29.07.86)	33, 34
	& EP, A, 189045 & US, A, 4621082	
X	JP, A, 63-216884(ザ ウエルカム ファウンデー	1, 6, 33, 3
	ション リミテッド),	
	9. 9月. 1988(09. 09. 88)	
-	& EP. A, 279565 & US, A, 4618759	
X	JP, A, 61-33185(ファイザー・コーポレーション),	1-3 7-31
	17. 2月. 1986(17. 02. 86)	3 3, 3 4
	& EP. A, 168151 & US, A, 4647565	
X	JP. A. 61-140568(三井石油化学工業株式会社	$\begin{vmatrix} 1-3, & 7-25 \\ 30, & 33, & 34 \end{vmatrix}$
	外1名)。 27.6月、1986(27.06.86)	30, 33, 34
	& EP, A, 188094 & US, A, 4734418	
		÷
X	JP, A, 3-17068 (スミスクライン・ビーチャム・イン	
	タークレディット・ビー・ベー),	33, 34
	25.1月.1991(25.01.91) &US, A. 5064833&EP, A. 404322	
X	J. Med. Chem., 28(1), 12-17(1985)	1-3, 7-34
•		
- 1		

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

#### BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.